

PCT WELTORGANISATION FÜR GEISTIGES EIGENTUM Internationales Büro
INTERNATIONALE ANMELDUNG VERÖFFENTLICHT NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT)

(51) Internationale Patentklassifikation 6:

C07D 207/38, 307/60, 333/32, 309/32, 279/06, A01N 43/36, 43/86, 43/08, 43/10 (11) Internationale Veröffentlichungsnummer: WO 97/02243

A1

(43) Internationales Veröffentlichungsdatum:

23. Januar 1997 (23.01.97)

(21) Internationales Aktenzeichen:

PCT/EP96/02601

(22) Internationales Anmeldedatum:

17. Juni 1996 (17.06.96)

(30) Prioritätsdaten:

195 23 850.8 196 03 332.2

DE 30. Juni 1995 (30.06.95)

DE 31. Januar 1996 (31.01.96)

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten ausser US): BAYER AKTIENGESELLSCHAFT [DE/DE]; D-51368 Leverkusen

(72) Erfinder; und

(75) Erfinder/Anmelder (nur für US): FISCHER, Reiner [DE/DE]; Nelly-Sachs-Strasse 23, D-40789 Monheim (DE). BRETSCHNEIDER, Thomas [DE/DE]; Talstrasse 29b, D-53797 Lohmar (DE). HAGEMANN, Hermann [DE/DE]; Kandinskystrasse 52, D-51375 Leverkusen (DE). LIEB, Folker [DE/DE]; Alfred-Kubin-Strasse 1, D-51375 Leverkusen (DE). RUTHER, Michael [DE/DE]; Grabenstrasse 23, D-40789 Monheim (DE). WIDDIG, Amo [DE/DE]; Eifgenstrasse 8, D-51519 Odenthal (DE). DAHMEN, Peter [DE/DE]; Altebrückerstrasse 63, D-41470 Neuss (DE). DOLLINGER, Markus [DE/DE]; Burscheider Strasse 154b, D-51381 Leverkusen (DE). ERDELEN, Christoph [DE/DE]; Unterbüscherhof 15, D-42799 Leichlingen (DE).

SANTEL, Hans-Joachim [DE/DE]; Grünstrasse 9A, D-51371 Leverkusen (DE). WACHENDORFF-NEUMANN, Ulrike [DE/DE]; Oberer Markenweg 85, D-56566 Neuwied (DE). GRAFF, Alan [DE/DE]; Im Schlag 16, D-51427 Bergisch Gladbach (DE). ANDERSCH, Wolfram [DE/DE]; Schlodderdicherweg 77, D-51469 Bergisch Gladbach (DE).

AKTIENGE-BAYER (74) Gemeinsamer Vertreter: SELLSCHAFT; D-51368 Leverkusen (DE).

(81) Bestimmungsstaaten: AU, BB, BG, BR, BY, CA, CN, CZ, HU, JP, KR, KZ, LK, MX, NO, NZ, PL, RO, RU, SK, TR, UA, US, europäisches Patent (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE), OAPI Patent (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

#### Veröffentlicht

Mit internationalem Recherchenbericht. Vor Ablauf der für Änderungen der Ansprüche zugelassenen Frist. Veröffentlichung wird wiederholt falls Änderungen eintreffen.

(54) Title: DIALKYL PHENYL HALIDE-SUBSTITUTED KETO-ENOLS FOR USE AS HERBICIDES AND PESTICIDES

(54) Bezeichnung: DIALKYL-HALOGENPHENYLSUBSTITUIERTE KETOENOLE ZUR VERWENDUNG ALS HERBIZIDE UND PESTIZIDE

(57) Abstract

The invention concerns novel compounds of formula (I) in which: X st is for alkyl; Y stands for halogen or alkyl; Z stands for halogen or alkyl, a condition being that one of the groups Y and Z always stands for halogen and the other for alkyl; and Het stands for one of the groups (1-6) shown, in which A, B, D and G have the meanings indicated in the description. The invention also pertains to several processes for producing these compounds and the use of the compounds as pest-control agents and herbicides.

### (57) Zusammenfassung

Die vorliegende Erfindung betrifft neue Verbindungen der Formel (1), in welcher X für Alkyl steht, Y für Halogen oder Alkyl steht und Z für Halogen oder Alkyl steht, mit der Maßgabe, daß immer einer der Reste Y und Z für Halogen und der andere für Alkyl steht, Het für eine der Gruppen (1), (2), (3), (4), (5), (6) steht, worin A, B, D, und G die in der Beschreibung angegebene Bedeutung haben, mehrere Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung als Schädlingsbekämpfungsmittel und Herbizide.

### LEDIGLICH ZUR INFORMATION

Codes zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

AM	Armenien	GB	Vereinigtes Königreich	MX	Mexiko
AT	Osterreich	GE	Georgien	NE	Niger
ΑU	Australien	GN	Guinea	NL	Niederlande
BB	Barbados	GR	Griechenland	NO	Norwegen
BE	Belgien	HU	Ungam	NZ	Neusceland
BF	Burkina Faso	IE	Irland	PL	Polen
BG	Bulgarien	IT	Italien	PT	Portugal
BJ	Benin	JР	Japan	RO	Ruminien
BR	Brasilien	KE	Kenya	RU	Russische Föderation
BY	Belarus	KG	Kirgisistan	SD	Sudan
CA	Kanada	KP	Demokratische Volksrepublik Korea	SE	Schweden
CF	Zentrale Afrikanische Republik	KR	Republik Korea	SG	Singapur
CG	Kongo	KZ	Kasachstan	SI	Slowenien
CH	Schweiz	u	Liechtenstein	SK	Slowakei
CI	Côte d'Ivoire	LK	Sri Lanka	SN	Senegal
CM	Kamerun	LR	Liberia	SZ	Swasiland
CN	China	LK	Litauen	TD	Tschad
cs	Tachechoslowakei	w	Luxemburg	TG	Togo
CZ	Tschechische Republik	LV	Lettland	T,	Tadschikistan
DE	Deutschland	MC	Монасо	TT	Trinidad und Tobago
DK	Dânemark	MD	Republik Moldau	UA	Ukraine
EE	Estland	MG	Madagaskar	UG	Uganda
ES	Spanien	ML	Mali	US	Vereinigte Staaten von Amerika
n	Finnland	MN	Mongolei	UZ	Usbekistan
FR	Frankreich	MR	Mauretanien	VN	Vietnam
GA	Gahoo	MW	Malawi		

10

## DIALKYL-HALOGENPHENYLSUBSTITUIERTE KETOENOLE ZUR VERWENDUNG ALS HERBIZIDE UND PESTIZIDE

Die Erfindung betrifft neue phenylsubstituierte cyclische Ketoenole, mehrere Verfahren und Zwischenprodukte zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung als Schädlingsbekämpfungsmittel und Herbizide.

Es ist bereits bekannt geworden, daß bestimmte phenylsubstituierte cyclische Ketoenole als Insektizide, Akarizide und/oder Herbizide wirksam sind.

Von 3-Acyl-pyrrolidin-2,4-dionen sind pharmazeutische Eigenschaften vorbeschrieben (S. Suzuki et al. Chem. Pharm. Bull. 15 1120 (1967)). Weiterhin wurden N-Phenylpyrrolidin-2,4-dione von R. Schmierer und H. Mildenberger (Liebigs Ann. Chem. 1985, 1095) synthetisiert. Eine biologische Wirksamkeit dieser Verbindungen wurde nicht beschrieben.

In EP-A-0 262 399 und GB-A-2 266 888 werden ähnlich strukturierte Verbindungen (3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dione) offenbart, von denen jedoch keine herbizide, insektizide oder akarizide Wirkung bekannt geworden ist. Bekannt mit herbizider, insektizider oder akarizider Wirkung sind unsubstituierte, bicyclische 3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dion-Derivate (EP-A-355 599 und EP-A-415 211) sowie substituierte monocyclische 3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dion-Derivate (EP-A-377 893 und EP-A-412 077).

Weiterhin bekannt sind polycyclische 3-Arylpyrrolidin-2,4-dion-Derivate (EP-A-442 073) sowie 1H-Arylpyrrolidin-dion-Derivate (EP-A-456 063, EP-A-521 334, EP-A-596 298, EP-A-613 884, DE 4 440 594, EP-A-613 885, WO 94/01 997 und WO 95/ 01 358).

Es ist bekannt, daß bestimmte substituierte Δ³-Dihydrofuran-2-on-Derivate herbizide Eigenschaften besitzen (vgl. DE-A-4 014 420). Die Synthese der als Ausgangsverbindungen verwendeten Tetronsäurederivate (wie z.B. 3-(2-Methyl-phenyl)-4-hydroxy-5-(4-fluorphenyl)-Δ³-dihydrofuranon-(2)) ist ebenfalls in DE-A-4 014 420 beschrieben. Ähnlich strukturierte Verbindungen ohne Angabe einer insektiziden und/oder akariziden Wirksamkeit sind aus der Publikation Campbell et al., J. Chem. Soc., Perkin Trans. 1, 1985, (8) 1567-76 bekannt. Weiterhin sind 3-Aryl-Δ³-dihydrofuranon-Derivate mit herbiziden, akariziden und insektiziden Eigenschaften aus EP-A-528 156 bekannt, jedoch ist die dort beschriebene Wirkung

20

ŧ

•

nicht immer ausreichend. 3-Aryl-4-hydroxy-Δ<sup>3</sup>-dihydrofuranon-Derivate sind aus der EP-A-647 637 bekannt. Thiotetronsäuren sind aus der WO 95/26345 bekannt.

Aus der Literatur sind ferner bestimmte 3H-Pyrazol-3-on-Derivate, wie beispiels-weise 1,2-Diethyl-1,2-dihydro-5-hydroxy-4-phenyl-3H-pyrazol-3-on oder {[5-Oxo-1,2-diphenyl-4-(p-sulfophenyl)-3-pyrazolin-3-yl]-oxy}-dinatriumsalz oder p-(3-Hydroxy-5-oxo-1,2-diphenyl-3-pyrazolin-4-yl)-benzolsulfonsäure bekannt (vgl. J. Heterocycl. Chem., 25(5), 1301-1305, 1988 oder J. Heterocycl. Chem., 25(5), 1307-1310, 1988 oder Zh. Obshch. Khim., 34(7), 2397-2402, 1964). Eine biologische Wirkung dieser Verbindungen wird aber nicht beschrieben.

Weiterhin ist bekannt, daß das Trinatriumsalz der 4,4',4"-(5-Hydroxy-3-oxo-1H-pyrazol-1,2,4(3H)-triyl)-tris-benzolsulfonsäure pharmakologische Eigenschaften besitzt (vgl. Farmakol. Toksikol. (Moscow), 38(2), 180-186, 1976). Seine Verwendung im Pflanzenschutz ist aber nicht bekannt.

Außerdem sind in EP-A-508 126 und in WO 92/16 510 4-Arylpyrazolidin-3,5dion-Derivate mit herbiziden, akariziden und insektiziden Eigenschaften beschrieben.

Bestimmte, im Phenylring unsubstituierte Phenyl-pyron-Derivate sind bereits bekannt geworden (vgl. A.M. Chirazi, T. Kappe und E. Ziegler, Arch. Pharm. 309, 558 (1976) und K.-H. Boltze und K. Heidenbluth, Chem. Ber. 91, 2849), wobei für diese Verbindungen eine mögliche Verwendbarkeit als Schädlingsbekämpfungsmittel nicht angegeben wird. Im Phenylring substituierte Phenyl-pyron-Derivate mit herbiziden, akariziden und insektiziden Eigenschaften sind in EP-A-588 137 beschrieben.

Bestimmte, im Phenylring unsubstituierte 5-Phenyl-1,3-thiazin-Derivate sind bereits bekannt geworden (vgl. E. Ziegler und E. Steiner, Monatsh. 95, 147 (1964), R. Ketcham, T. Kappe und E. Ziegler, J. Heterocycl. Chem. 10, 223 (1973)), wobei für diese Verbindungen eine mögliche Anwendung als Schädlingsbekämpfungsmittel nicht angegeben wird. Im Phenylring substituierte 5-Phenyl-1,3-thiazin-Derivate mit herbizider, akarizider und insektizider Wirkung sind in WO 94/14 785 beschrieben.

Die Wirksamkeit und Wirkungsbreite dieser Verbindungen ist jedoch insbesondere bei niedrigen Aufwandmengen und Konzentrationen nicht immer voll zufriedenstellend. Weiterhin ist die Pflanzenverträglichkeit der bekannten Verbindungen für Kulturpflanzen nicht immer ausreichend.

5 Es wurden nun neue Verbindungen der Formel (I)

gefunden,

in welcher

X für Alkyl steht,

10 Y für Halogen oder Alkyl steht und

Z für Halogen oder Alkyl steht,

mit der Maßgabe, daß immer einer der Reste Y und Z für Halogen und der andere für Alkyl steht,

Het für eine der Gruppen

15

20

worin

A für Wasserstoff, für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl, Polyalkoxyalkyl oder Alkylthioalkyl, für jeweils gesättigtes oder ungesättigtes und gegebenenfalls substituiertes Cycloalkyl oder Heterocyclyl oder für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, Alkyl, Halogenalkyl, Alkoxy, Halogenalkoxy, Cyano oder Nitro substituiertes Aryl, Arylalkyl oder Hetaryl steht,

10 B für Wasserstoff, Alkyl oder Alkoxyalkyl steht, oder

A und B gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom an das sie gebunden sind für einen gesättigten oder ungesättigten, gegebenenfalls substituierten Carbocyclus oder Heterocyclus stehen,

D für Wasserstoff oder für einen gegebenenfalls substituierten Rest aus der Reihe Alkyl, Alkenyl, Alkinyl, Alkoxyalkyl, Polyalkoxyalkyl, Alkylthioalkyl, gesättigtes oder ungesättigtes Cycloalkyl, gesättigte oder ungesättigtes Heterocyclyl, Arylalkyl, Aryl, Hetarylalkyl oder Hetaryl steht oder

A und D gemeinsam mit den Atomen an die sie gebunden sind für einen gesättigten oder ungesättigten und gegebenenfalls substituierten Carbocyclus oder Heterocyclus stehen,

G im Fall, daß Het für einen der Reste (1), (2), (3), (5) oder (6) steht, für Wasserstoff (a) oder, im Fall, daß Het für einen der Reste (1), (2), (3), (4), (5) oder (6) steht, für eine der Gruppen

5

steht,

worin

- E für ein Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion steht,
- L für Sauerstoff oder Schwefel steht.
- M für Sauerstoff oder Schwefel steht,

10

R<sup>1</sup> für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl, Alkylthioalkyl oder Polyalkoxyalkyl oder für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, Alkyl oder Alkoxy substituiertes Cycloalkyl oder Heterocyclyl oder für jeweils gegebenenfalls substituiertes Phenyl, Phenylalkyl, Hetaryl, Phenoxyalkyl oder Hetaryloxyalkyl steht,

15

R<sup>2</sup> für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl oder Polyalkoxyalkyl oder für jeweils gegebenenfalls substituiertes Cycloalkyl, Phenyl oder Benzyl steht,

20

\*

R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> unabhängig voneinander für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkoxy, Alkylamino, Dialkylamino, Alkylthio, Alkenylthio oder Cycloalkylthio oder für jeweils gegebenenfalls substituiertes Phenyl, Phenoxy oder Phenylthio stehen,

10

15

R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup> unabhängig voneinander für Wasserstoff, für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Cycloalkyl, Alkenyl, Alkoxy, Alkoxyalkyl, für jeweils gegebenenfalls substituiertes Phenyl oder Benzyl stehen, oder gemeinsam mit dem N-Atom, an das sie gebunden sind, einen gegebenenfalls Sauerstoff oder Schwefel enthaltenden gegebenenfalls substituierten Cyclus bilden.

Die Verbindungen der Formel (I) können, auch in Abhängigkeit von der Art der Substituenten, als geometrische und/oder optische Isomere oder Isomerengemische, in unterschiedlicher Zusammensetzung vorliegen, die gegebenenfalls in üblicher Art und Weise getrennt werden können. Sowohl die reinen Isomeren als auch die Isomerengemische, deren Herstellung und Verwendung sowie diese enthaltende Mittel sind Gegenstand der vorliegenden Erfindung. Im folgenden wird der Einfachheit halber jedoch stets von Verbindungen der Formel (I) gesprochen, obwohl sowohl die reinen Verbindungen als gegebenenfalls auch Gemische mit unterschiedlichen Anteilen an isomeren Verbindungen gemeint sind.

Unter Einbeziehung der Bedeutungen (1) bis (6) der Gruppe Het ergeben sich folgende hauptsächliche Strukturen (I-1) bis (I-6):

worin

in welchen

A, B, D, G, X, Y und Z die oben angegebene Bedeutung haben.

Unter Einbeziehung der verschiedenen Bedeutungen (a), (b), (c), (d), (e), (f) und (g) der Gruppe G ergeben sich folgende hauptsächliche Strukturen (I-1-a) bis (I-1-g), wenn Het für die Gruppe (1) steht,

## (I-1-b):

(l-1-g):

worin

A, B, D, E, L, M, X, Y, Z, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup>, R<sup>5</sup>, R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup> die oben angegebenen

Bedeutungen besitzen.

Unter Einbeziehung der verschiedenen Bedeutungen (a), (b), (c), (d), (e), (f) und (g) der Gruppe G ergeben sich folgende hauptsächliche Strukturen (I-2-a) bis (I-2-g), wenn Het für die Gruppe (2) steht,

10

(l-2-c):

(I-2-b):

(I-2-d):

(I-2-e):

$$\begin{array}{c|c}
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\$$

(l-2-f):

$$\begin{array}{c|c}
A & C-E \\
X & X \\
O & Z
\end{array}$$

(I-2-g):

$$\begin{array}{c|c}
 & \downarrow \\
 & \downarrow \\$$

5 worin

A, B, E, L, M, X, Y, Z, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup>, R<sup>5</sup>, R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup> die oben angegebene Bedeutung haben.

Unter Einbeziehung der verschiedenen Bedeutungen (a), (b), (c), (d), (e), (f) und (g) der Gruppe G ergeben sich folgende hauptsächliche Strukturen (I-3-a) bis (I-3-g), wenn Het für die Gruppe (3) steht,

(I-3-a):

(I-3-b):

(I-3-c):

(I-3-e):

$$\begin{array}{c|c}
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\$$

(I-3-d):

(I-3-f):

5 (I-3-g):

worin

A, B, E, L, M, X, Y, Z, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup>, R<sup>5</sup>, R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup> die oben angegebenen Bedeutung besitzen.

Die Verbindungen der Formel (I-4) können in Abhängigkeit von der Stellung des Substituenten G in den zwei isomeren Formeln (I-4)<sub>a</sub> und (I-4)<sub>b</sub> vorliegen,

10

15

was durch die gestrichelte Linie in der Formel (I-4) zum Ausdruck gebracht werden soll:

Die Verbindungen der Formeln (I-4)<sub>a</sub> und (I-4)<sub>b</sub> können sowohl als Gemische als auch in Form ihrer reinen Isomeren vorliegen. Gemische der Verbindungen der Formel (I-4)<sub>a</sub> und (I-4)<sub>b</sub> lassen sich gegebenenfalls in an sich bekannter Weise durch physikalische Methoden trennen, beispielsweise durch chromatographische Methoden.

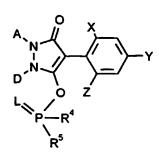
Aus Gründen der besseren Übersichtlichkeit wird im folgenden jeweils nur eines der möglichen Isomeren aufgeführt. Das schließt nicht aus, daß die Verbindungen gegebenenfalls in Form der Isomerengemische oder in der jeweils anderen isomeren Form vorliegen können.

Unter Einbeziehung der verschiedenen Bedeutungen (b), (c), (d), (e), (f) und (g) der Gruppe G ergeben sich folgende hauptsächliche Strukturen (I-4-b) bis (I-4-g), wenn Het für die Gruppe (4) steht,

(I-4-b): 
$$(I-4-c):$$

$$A \downarrow 0 \qquad X \qquad A \downarrow 0 \qquad A \downarrow$$

## (I-4-e)



## (l-4-f):

# (I-4-g):

# 5 worin

A, D, E, L, M, X, Y, Z, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup>, R<sup>5</sup>, R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup> die oben angegebenen Bedeutungen besitzen.

Die Verbindungen der Formel (I-5) können in Abhängigkeit von der Stellung des Substituenten G in den zwei isomeren Formen der Formeln (I-5)<sub>a</sub> und (I-5)<sub>b</sub> vorliegen.

$$D \xrightarrow{A} O X$$

$$D \xrightarrow{O} Z$$

$$C[I-5)_a$$

$$(I-5)_b$$

10

was durch die gestrichelte Linie in der Formel (I-5) zum Ausdruck gebracht werden soll.

Die Verbindungen der Formeln (I-5)<sub>a</sub> und (I-5)<sub>b</sub> können sowohl als Gemische als auch in Form ihrer reinen Isomeren vorliegen. Gemische der Verbindungen der Formeln (I-5)<sub>a</sub> und (I-5)<sub>b</sub> lassen sich gegebenenfalls in an sich bekannter Weise durch physikalische Methoden trennen, beispielsweise durch chromatographische Methoden.

Aus Gründen der besseren Übersichtlichkeit wird im folgenden jeweils nur eines der möglichen Isomeren aufgeführt. Das schließt nicht aus, daß die Verbindungen gegebenenfalls in Form der Isomerengemische oder in der jeweils anderen isomeren Form vorliegen können.

Unter Einbeziehung der verschiedenen Bedeutungen (a), (b), (c), (d), (e), (f) und (g) der Gruppe G ergeben sich folgende hauptsächliche Strukturen (I-5-a) bis (I-5-g), wenn Het für die Gruppe (5) steht,

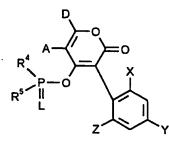
15 (I-5-a):

(l-5-c):

(I-5-b):

(**I-5-d)**:

(I-5-e):



(I-5-f):

(l-5-g):

5 worin

A, D, E, L, M, X, Y, Z, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup>, R<sup>5</sup>, R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup> die oben angegebenen Bedeutungen besitzen.

Unter Einbeziehung der verschiedenen Bedeutungen (a), (b), (c), (d), (e), (f) und (g) der Gruppe G ergeben sich folgende hauptsächliche Strukturen (I-6-a) bis (I-6-g), wenn Het für die Gruppe (6) steht,

(I-6-a):

(I-6-b):

(I-6-c):

(I-6-d):

(I-6-e):

$$\begin{array}{c}
A = N \\
S = 0 \\
R^{5} \downarrow \downarrow \downarrow \\
R^{5} \downarrow \downarrow \downarrow \downarrow \\
Z
\end{array}$$

(I-6-f):

5 (I-6-g):

$$\begin{array}{c}
A \\
> N \\
S \\
> O
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
X \\
X \\
Z
\end{array}$$

worin

A, E, L, M, X, Y, Z, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup>, R<sup>5</sup>, R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup> die oben angegebenen Bedeutungen besitzen.

Weiterhin wurde gefunden, daß man die neuen Verbindungen der Formel (I) nach einem der im folgenden beschriebenen Verfahren erhält:

(A) Man erhält Verbindungen der Formel (I-1-a)

in welcher

A, B, D, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben,

5 wenn man

Verbindungen der Formel (II)

$$A \xrightarrow{CO_2R^8} X$$

$$D \xrightarrow{N} Q$$

$$Z$$

$$(II)$$

in welcher

A, B, D, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben,

10 und

R<sup>8</sup> für Alkyl (bevorzugt C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl) steht,

in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und in Gegenwart einer Base intramolekular kondensiert.

(B) Außerdem wurde gefunden, daß man Verbindungen der Formel (I-2-a)

in welcher

A, B, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben,

erhält, wenn man

5 Verbindungen der Formel (III)

$$\begin{array}{c} A \\ CO_2R^8 \\ \\ O \\ \\ Z \end{array}$$

$$(IIII)$$

in welcher

10

A, B, X, Y, Z und R<sup>8</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben,

in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und in Gegenwart einer Base intramolekular kondensiert.

(C) Weiterhin wurde gefunden, daß man Verbindungen der Formel (I-3-a)

$$\begin{array}{c|c} A & HO & X \\ \hline S & & \\ \hline O & Z \end{array} \qquad (I-3-a)$$

in welcher

A, B, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben,

erhält, wenn man

Verbindungen der Formel (IV)

in welcher

5 A, B, X, Y, Z und R<sup>8</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben und

W für Wasserstoff, Halogen, Alkyl (bevorzugt  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl) oder Alkoxy (bevorzugt  $C_1$ - $C_8$ -Alkoxy) steht,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und in Gegenwart einer Säure intramolekular cyclisiert.

10 (E) Weiterhin wurde gefunden, daß man die Verbindungen der Formel (I-5-a)

$$D \xrightarrow{O} X \longrightarrow Y \qquad (I-5-a)$$

in welcher

A, D, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben,

erhält, wenn man

Verbindungen der Formel (VIII)

in welcher

A und D die oben angegebenen Bedeutungen haben,

oder deren Silylenolether der Formel (VIIIa)

$$\begin{array}{c|c}
D-C=CH-A \\
\hline
 & R^{8'} \\
O-Si-R^{8'}
\end{array}$$
(VIIIa)

in welcher

A und D die oben genannte Bedeutung haben und  $R^{8'}$  für Alkyl (bevorzugt Methyl) steht,

mit Verbindungen der Formel (V)

$$\begin{array}{c} X & COHal \\ \downarrow \\ C=C=O \end{array} \tag{V}$$

10

15

5

in welcher

X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben und

Hal für Halogen (vorzugsweise für Chlor oder Brom) steht,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säureakzeptors umsetzt.

(F) Weiterhin wurde gefunden, daß man die Verbindungen der Formel (I-6-a)

$$A \xrightarrow{N} O X$$

$$S \xrightarrow{OH} Z$$

$$(I-6-a)$$

in welcher

A, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben,

erhält, wenn man Verbindungen der Formel (IX)

5 S || H<sub>2</sub>N-C-A (IX)

in welcher

A die oben angegebene Bedeutung hat,

mit Verbindungen der Formel (V)

in welcher

Hal, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säureakzeptors umsetzt.

Außerdem wurde gefunden,

15 (G) daß man die Verbindungen der obe gezeigten Formeln (I-1-b) bis (I-3-b), (I-5-b) und (I-6-b), in welchen A, B, D, R<sup>1</sup>, X, Y und Z die oben angebenen Bedeutungen haben, erhält, wenn man Verbindungen der oben

gezeigten Formeln (I-1-a) bis (I-3-a), (I-5-a) und (I-6-a), in welchen A, B, D, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben, und daß man Verbindungen der oben gezeigten Formel (I-4-b), in welcher A, D, R<sup>1</sup>, X, Y und Z die oben angegebene Bedeutung haben, erhält, wenn man Verbindungen der Formel (I-4-a)

in welcher

A, D, X, Y und Z die oben angegebene Bedeutung haben, jeweils

α) mit Säurehalogeniden der Formel (X)

 $Hal \bigvee_{Q} R^{1}$  (X)

in welcher

R<sup>1</sup> die oben angegebene Bedeutung hat und

Hal für Halogen (insbesondere Chlor oder Brom) steht

oder

15 B) mit Carbonsäureanhydriden der Formel (XI)

$$R^1$$
-CO-O-CO- $R^1$  (XI)

in welcher

R1 die oben angegebene Bedeuting hat,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt;

(H) daß man die Verbindungen der oben gezeigten Formeln (I-1-c) bis (I-6-c), in welchen A, B, D, R<sup>2</sup>, M, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben und L für Sauerstoff steht, erhält, wenn man Verbindungen der oben gezeigten Formeln (I-1-a) bis (I-6-a), in welchen A, B, D, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben, jeweils

mit Chlorameisensäureestern oder Chlorameisensäurethioestern der Formel (XII)

 $R^2$ -M-CO-Cl (XII)

in welcher

R<sup>2</sup> und M die oben angegebenen Bedeutungen haben,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt;

- 15 (I) daß man Verbindungen der oben gezeigten Formeln (I-1-c) bis (I-6-c), in welchen A, B, D, R<sup>2</sup>, M, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben und L für Schwefel steht, erhält, wenn man Verbindungen der oben gezeigten Formeln (I-1-a) bis (I-6-a), in welchen A, B, D, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben, jeweils
- 20 α) mit Chlormonothioameisensäureestern oder Chlordithioameisensäureestern der Formel (XIII)

in welcher

M und R<sup>2</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt

oder

B) mit Schwefelkohlenstoff und anschließend mit Verbindungen der Formel
 (XIV)

R<sup>2</sup>-Hal

(XIV)

in welcher

R<sup>2</sup> die oben angegebene Bedeutung hat und

Hal für Chlor, Brom oder Iod steht,

- 10 gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart einer Base umsetzt,
  - (J) daß man Verbindungen der oben gezeigten Formeln (I-1-d) bis (I-6-d), in welchen A, B, D, R<sup>3</sup>, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben, erhält, wenn man Verbindungen der oben gezeigten Formeln (I-1-a) bis (I-6-a), in welchen A, B, D, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben, jeweils

mit Sulfonsäurechloriden der Formel (XV)

(XV)

in welcher

20 R<sup>3</sup> die oben angegebene Bedeutung hat,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt,

(K) daß man Verbindungen der oben gezeigten Formeln (I-1-e) bis (I-6-e), in welchen A, B, D, L, R<sup>4</sup>, R<sup>5</sup>, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben, erhält, wenn man Verbindungen der oben gezeigten Formeln (I-1-a) bis (I-6-a), in welchen A, B, D, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben, jeweils

mit Phosphorverbindungen der Formel (XVI)

$$Hal - P \qquad (XVI)$$

in welcher

L, R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben und

10 Hal für Halogen (insbesondere Chlor oder Brom) steht,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt,

(L) daß man Verbindungen der oben gezeigten Formeln (I-1-f) bis (I-6-f), in welchen A, B, D, E, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben, erhält, wenn man Verbindungen der Formeln (I-1-a) bis (I-6-a), in welchen A, B, D, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben, jeweils

mit Metallverbindungen oder Aminen der Formeln (XVII) oder (XVIII)

$$Me(OR^{10})_t$$
 (XVII)  $R^{10} \sim R^{11}$  (XVIII)

in welchen

Me für ein ein- oder zweiwertiges Metall (bevorzugt ein Alkali- oder Erdalkalimetall wie Lithium, Natrium, Kalium, Magnesium oder Calcium),

- t für die Zahl 1 oder 2 und
- R<sup>10</sup>, R<sup>11</sup>, R<sup>12</sup> unabhängig voneinander für Wasserstoff oder Alkyl (bevorzugt C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl) stehen,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels umsetzt,

- (M) daß man Verbindungen der oben gezeigten Formeln (I-1-g) bis (I-6-g), in welchen A, B, D, L, R<sup>6</sup>, R<sup>7</sup>, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben, erhält, wenn man Verbindungen der oben gezeigten Formeln (I-1-a) bis (I-6-a), in welchen A, B, D, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben, jeweils
  - α) mit Isocyanaten oder Isothiocyanaten der Formel (XIX)

$$R^6$$
-N=C=L (XIX)

in welcher

R<sup>6</sup> und L die oben angegebenen Bedeutungen haben,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Katalysators umsetzt oder

ß) mit Carbamidsäurechloriden oder Thiocarbamidsäurechloriden der Formel
 20 (XX)

$$R^6$$
  $N$   $CI$   $(XX)$ 

in welcher

L, R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels, umsetzt.

Weiterhin wurde gefunden, daß die neuen Verbindungen der Formel (I) eine sehr gute Wirksamkeit als Schädlingsbekämpfungsmittel, vorzugsweise als Insektizide, Akarizide und Herbizide aufweisen.

Die erfindungsgemäßen Verbindungen sind durch die Formel (I) allgemein definiert. Bevorzugte Substituenten bzw. Bereiche der in der oben und nachstehend erwähnten Formeln aufgeführten Reste werden im folgenden erläutert:

- 10 X steht <u>bevorzugt</u> für C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl.
  - Y steht bevorzugt für Halogen oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl.
  - Z steht <u>bevorzugt</u> für Halogen oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl.

Dabei gilt, daß immer einer der Substituenten Y und Z für Halogen und der andere für Alkyl steht.

15 Het steht <u>bevorzugt</u> für eine der Gruppen

10

steht <u>bevorzugt</u> für Wasserstoff, für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl, Poly-C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-Alkylthio-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, für gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, in welchem gegebenenfalls eine oder zwei Methylengruppen durch Sauerstoff und/oder Schwefel ersetzt sind oder für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkoxy, Cyano oder Nitro substituiertes Phenyl, Naphthyl, Phenyl-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, Naphthyl-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl oder Hetaryl mit 5 oder 6 Ringatomen und ein bis drei Heteroatomen aus der Reihe Sauerstoff, Schwefel und Stickstoff.

B steht bevorzugt für Wasserstoff,  $C_1$ - $C_{12}$ -Alkyl oder  $C_1$ - $C_8$ -Alkoxy- $C_1$ - $C_6$ -alkyl oder

- A, B und das Kohlenstoffatom an das sie gebunden sind, stehen <u>bevorzugt</u> für C<sub>3</sub>-C<sub>10</sub>-Cycloalkyl oder C<sub>5</sub>-C<sub>10</sub>-Cycloalkenyl, worin gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist und welche gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>10</sub>-Cycloalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkylthio, Halogen oder Phenyl substituiert sind oder
- A, B und das Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, stehen <u>bevorzugt</u> für C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, welches durch eine gegebenenfalls ein oder zwei Sauerstoff- und/oder Schwefelatome enthaltende Alkylendiyl-, oder durch eine Alkylendioxyl- oder durch eine Alkylendithioyl-Gruppe substituiert ist, die mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden ist, einen weiteren fünf- bis achtgliedrigen Ring bildet oder
  - A, B und das Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind stehen bevorzugt für C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl oder C<sub>5</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkenyl, in welchen zwei Substituenten gemeinsam mit Kohlenstoffatomen, n die sie gebunden sind, für jeweils gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy oder Halogen substituier-

25

30

tes C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkandiyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkendiyl oder C<sub>4</sub>-C<sub>6</sub>-Alkandiendiyl stehen, worin jeweils gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist.

steht bevorzugt für Wasserstoff, für jeweils gegebenenfalls durch Halogen D substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Alkenyl, C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Alkinyl, C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-Alkoxy-5 C2-C8-alkyl, Poly-C1-C8-alkoxy-C2-C8-alkyl oder C1-C10-Alkylthio-C2-C8alkyl, für gegebenenfalls durch Halogen,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, in welchem gegebenenfalls eine oder zwei nicht direkt benachbarte Methylengruppen durch 10 Sauerstoff und/oder Schwefel ersetzt sind oder für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkoxy, Cyano oder Nitro substituiertes Phenyl, Hetaryl mit 5 bis 6 Ringatomen und ein oder zwei Heteroatomen aus der Reihe Sauerstoff, Schwefel und Stickstoff, Phenyl-C1-C6-alkyl oder Hetaryl-C1-C6-alkyl mit 15 5 bis 6 Ringatomen und ein oder zwei Heteroatomen aus der Reihe Sauerstoff, Schwefel und Stickstoff oder

A und D stehen gemeinsam bevorzugt für eine C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkandiyl-, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkendiyl- oder C<sub>4</sub>-C<sub>6</sub>-Alkadiendiylgruppe, in welchen jeweils gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist und welche jeweils gegebenenfalls substituiert sind durch Halogen, Hydroxy, Mercapto oder jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylthio, C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>-Cycloalkyl, Phenyl oder Benzyloxy oder durch eine weitere, einen ankondensierten Ring bildende C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkandiyl-, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkendiyl- oder C<sub>4</sub>-C<sub>6</sub>-Alkadiendiylgruppe, in welchen gegebenenfalls jeweils eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist und welche gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl substituiert sind oder in welchen gegebenenfalls zwei benachbarte Substituenten gemeinsam mit den Kohlenstoffatomen, an die sie gebunden sind, einen weiteren gesättigten oder ungesättigten Carbocyclus mit 5 oder 6 Ringatomen bilden oder

A und D stehen gemeinsam für eine C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkandiyl- oder C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkendiylgruppe, worin jeweils gegebenenfalls eine der folgenden Gruppen

$$c^{OR^{15}}_{OR^{16}}$$
;  $c^{SR^{15}}_{SR^{16}}$ ;  $c^{R^{17}}_{SR^{18}}$ 

enthalten ist.

G steht bevorzugt im Fall, daß Het für einen der Reste (1), (2), (3), (5) oder (6) steht, für Wasserstoff (a) oder, im Fall, daß Het für einen der Reste (1), (2), (3), (4), (5) oder (6) steht, für eine der Gruppen

in welchen

- E für ein Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion steht,
- L für Sauerstoff oder Schwefel steht und
- 10 M für Sauerstoff oder Schwefel steht.

15

20

25

R<sup>1</sup> steht <u>bevorzugt</u> für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>20</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>20</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkylthio-C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl oder Poly-C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl oder für gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, in welchem gegebenenfalls eine oder zwei Methylengruppen durch Sauerstoff und/oder Schwefel ersetzt sind,

für gegebenenfalls durch Halogen, Cyano, Nitro,  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkoxy,  $C_1$ - $C_6$ -Alkylthio oder  $C_1$ - $C_6$ -Alkylsulfonyl substituiertes Phenyl,

für gegebenenfalls durch Halogen, Nitro, Cyano, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkoxy substituiertes Phenyl-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl,

für gegebenenfalls durch Halogen oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl substituiertes 5- oder 6-gliedriges Hetaryl mit ein oder zwei Heteroatomen aus der Reihe Sauerstoff, Schwefel und Stickstoff,

für gegebenenfalls durch Halogen oder  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl substituiertes Phenoxy- $C_1$ - $C_6$ -alkyl oder

für gegebenenfalls durch Halogen, Amino oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl substituiertes 5- oder 6-gliedriges Hetaryloxy-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl mit ein oder zwei Heteroatomen aus der Reihe Sauerstoff, Schwefel und Stickstoff.

R<sup>2</sup> steht <u>bevorzugt</u> für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>20</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>20</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl oder Poly-C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl,

für gegebenenfalls durch Halogen,  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl oder  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy substituiertes  $C_3$ - $C_8$ -Cycloalkyl oder

für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, Cyano, Nitro,  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkyl oder  $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkoxy substituiertes Phenyl oder Benzyl.

- R<sup>3</sup> steht bevorzugt für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl oder für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, Cyano oder Nitro substituiertes Phenyl oder Benzyl.
- R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> stehen unabhängig voneinander <u>bevorzugt</u> für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkylamino, Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl)amino, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkylthio oder C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-Alkenylthio oder für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, Nitro, Cyano, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl substituiertes Phenyl, Phenoxy oder Phenylthio.
  - R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup> stehen unabhängig voneinander <u>bevorzugt</u> für Wasserstoff, für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy, C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Alkenyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl, für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Halogenalkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy substituiertes Phenyl oder Benzyl oder zusammen für einen gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl substituierten C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylenrest, in welchem gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist.
- steht <u>bevorzugt</u> für Wasserstoff oder für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy, für gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, in welchem gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist, oder für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy. Nitro oder Cyano substituiertes Phenyl, Phenyl-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl oder Phenyl-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkoxy.
  - R<sup>14</sup> steht <u>bevorzugt</u> für Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl oder
  - R<sup>13</sup> und R<sup>14</sup> stehen gemeinsam <u>bevorzugt</u> für C<sub>4</sub>-C<sub>6</sub>-Alkandiyl.
- 30 R<sup>15</sup> und R<sup>16</sup> sind gleich oder verschieden und stehen <u>bevorzugt</u> für C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl oder

- R<sup>15</sup> und R<sup>16</sup> stehen gemeinsam <u>bevorzugt</u> für einen C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-Alkandiylrest, der gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkyl oder durch gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, Nitro oder Cyano substituiertes Phenyl substituiert ist.
- R<sup>17</sup> und R<sup>18</sup> stehen unabhängig voneinander <u>bevorzugt</u> für Wasserstoff, für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl oder für gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, Nitro oder Cyano substituiertes Phenyl oder
- 10 R<sup>17</sup> und R<sup>18</sup> stehen gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, für eine Carbonylgruppe, für gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy substituiertes C<sub>5</sub>-C<sub>7</sub>-Cycloalkyl, in dem gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist.
- R<sup>19</sup> und R<sup>20</sup> stehen unabhängig voneinander <u>bevorzugt</u> für C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>10</sub>-15

  Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-Alkylamino, C<sub>3</sub>-C<sub>10</sub>-Alkenylamino, Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-alkyl)amino oder Di-(C<sub>3</sub>-C<sub>10</sub>-alkenyl)amino.
  - X steht besonders bevorzugt für C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl.
  - Y steht besonders bevorzugt für Fluor, Chlor, Brom oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl.
  - Z steht besonders bevorzugt für Fluor, Chlor, Brom oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl.
- Dabei gilt, daß immer einer der Reste Y und Z für Halogen und der andere für Alkyl steht:

Het steht besonders bevorzugt für eine der Gruppen

- steht besonders bevorzugt für Wasserstoff, für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, Poly-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkylthio-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl oder für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>-Cycloalkyl, in welchem gegebenenfalls eine oder zwei Methylengruppen durch Sauerstoff und/oder Schwefel ersetzt sind oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, Cyano oder Nitro substituiertes Phenyl, Furanyl, Pyridyl, Imidazolyl, Triazolyl, Pyrazolyl, Indolyl, Thiazolyl, Thienyl oder Phenyl-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl.
  - B steht besonders bevorzugt für Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl oder
- 15 A, B und das Kohlenstoffatom an das sie gebunden sind, stehen besonders bevorzugt für C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl oder C<sub>5</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkenyl, worin jeweils gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist und welche gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylthio, Fluor, Chlor oder Phenyl substituiert sind oder
  - A, B und das Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, stehen <u>besonders</u> <u>bevorzugt</u> für C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, welches durch eine gegebenenfalls ein oder zwei Sauerstoff- oder Schwefelatome enthaltende Alkylendiyl- oder durch eine Alkylendioxyl- oder durch eine Alkylendithiol-Gruppe substituiert ist, die mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden ist, einen weiteren fünf- bis siebengliedrigen Ring bildet oder

<sub>.</sub> 5

25

A,B und das Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, stehen <u>besonders bevorzugt</u> für C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl oder C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkenyl, in welchen zwei Substituenten gemeinsam mit den Kohlenstoffatomen, an die sie gebunden sind, für jeweils gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkoxy, Fluor, Chlor oder Brom substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>5</sub>-Alkandiyl, C<sub>3</sub>-C<sub>5</sub>-Alkendiyl oder Butadiendiyl stehen, worin jeweils gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist.

steht besonders bevorzugt für Wasserstoff, für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkinyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, Poly-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkylthio-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy oder C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Halogenalkyl substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>-Cycloalkyl, in welchem gegebenenfalls eine oder zwei nicht direkt benachbarte Methylengruppen durch Sauerstoff und/oder Schwefel ersetzt sind oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, Cyano oder Nitro substituiertes Phenyl, Furanyl, Imidazolyl, Pyridyl, Thiazolyl, Pyrazolyl, Pyrimidyl, Pyrrolyl, Thienyl, Triazolyl oder Phenyl-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl oder

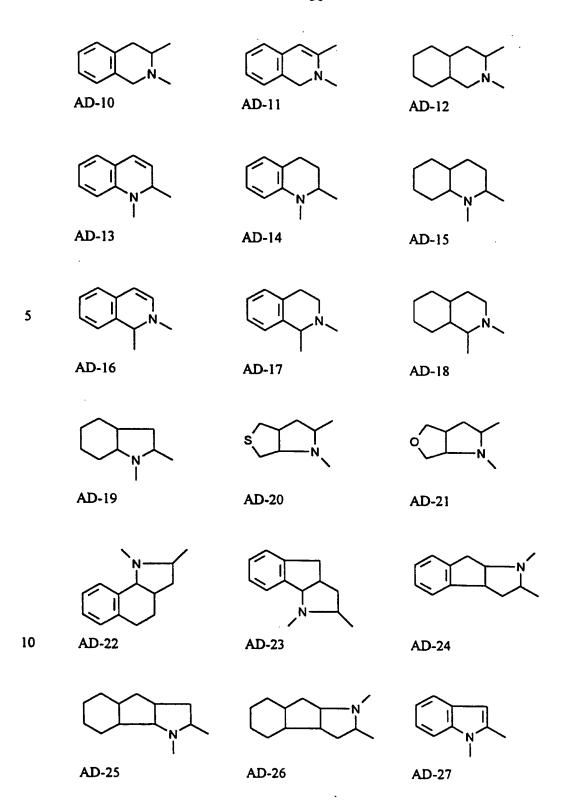
A und D stehen gemeinsam <u>besonders bevorzugt</u> für eine C<sub>3</sub>-C<sub>5</sub>-Alkandiyl- oder C<sub>3</sub>-C<sub>5</sub>-Alkendiylgruppe, worin jeweils gegebenenfalls ein Kohlenstoffatom durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist und welche gegebenenfalls substituiert sind durch Fluor, Chlor, Hydroxy, Mercapto oder durch jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, Phenyl oder Benzyloxy oder

worin jeweils gegebenenfalls eine der folgenden Gruppen:

$$c_{OR^{15}}^{15}$$
 ;  $c_{SR^{16}}^{15}$  ;  $c_{SR^{16}}^{15}$  ;  $c_{SR^{16}}^{15}$  ;

enthalten ist;

oder A und D stehen (im Fall der Verbindungen der Formel (I-1)) gemeinsam mit den Atomen, an die sie gebunden sind, für eine der Gruppen AD-1 bis AD-27



G steht besonders bevorzugt im Fall, daß Het für einen der Reste (1), (2), (3), (5) oder (6) steht, für Wasserstoff (a) oder im Fall, daß Het für einen der Reste (1), (2), (3), (4), (5) oder (6) steht, für eine der Gruppen

- 5 in welchen
  - E für ein Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion steht,
  - L für Sauerstoff oder Schwefel steht und
  - M für Sauerstoff oder Schwefel steht.
- steht <u>besonders bevorzugt</u> für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>16</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>16</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylthio-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl oder Poly-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl oder für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkoxy substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>-Cycloalkyl, in welchem gegebenenfalls eine oder zwei Methylengruppen durch Sauerstoff und/oder Schwefel ersetzt sind,

für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Cyano, Nitro,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_3$ -Halogenalkyl,  $C_1$ - $C_3$ -Halogenalkoxy,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl-thio oder  $C_1$ - $C_4$ -Alkylsulfonyl substituiertes Phenyl,

für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkoxy substituiertes Phenyl-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl,

für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes Pyrazolyl, Thiazolyl, Pyridyl, Pyrimidyl, Furanyl oder Thienyl,

10

für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom oder  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl substituiertes Phenoxy- $C_1$ - $C_5$ -alkyl oder

für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Amino oder  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl substituiertes Pyridyloxy- $C_1$ - $C_5$ -alkyl, Pyrimidyloxy- $C_1$ - $C_5$ -alkyl oder Thiazolyloxy- $C_1$ - $C_5$ -alkyl.

R<sup>2</sup> steht <u>besonders bevorzugt</u> für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>16</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>16</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl oder Poly-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl,

für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl oder  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy substituiertes  $C_3$ - $C_7$ -Cycloalkyl oder

für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Cyano, Nitro,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_3$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_3$ -Halogenalkyl oder  $C_1$ - $C_3$ -Halogenalkoxy substituiertes Phenyl oder Benzyl.

- steht besonders bevorzugt für gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkoxy, Cyano oder Nitro substituiertes Phenyl oder Benzyl,
- R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> stehen unabhängig voneinander <u>besonders bevorzugt</u> für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylamino, Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl)amino, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylthio oder C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkenylthio oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Nitro, Cyano, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkyl substituiertes Phenyl, Phenoxy oder Phenylthio.
- 25 R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup> stehen unabhängig voneinander <u>besonders bevorzugt</u> für Wasserstoff, für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkoxy substituiertes Phenyl oder Benzyl, oder zusammen für einen gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl

substituierten C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylenrest, in welchem gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist.

- steht besonders bevorzugt für Wasserstoff oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, für gegebenenfalls durch Fluor, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Alkoxy substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>-Cycloalkyl, in welchem gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Halogenalkoxy, Nitro oder Cyano substituiertes Phenyl, Phenyl-C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-alkyl oder Phenyl-C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-alkyloxy.
  - R<sup>14</sup> steht <u>besonders bevorzugt</u> für Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl oder
  - $R^{13}$  und  $R^{14}$  stehen gemeinsam besonders bevorzugt für  $C_4$ - $C_6$ -Alkandiyl.
  - $R^{15}$  und  $R^{16}$  sind gleich oder verschieden und stehen <u>besonders bevorzugt</u> für  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl oder
- 15 R<sup>15</sup> und R<sup>16</sup> stehen zusammen <u>besonders bevorzugt</u> für einen C<sub>2</sub>-C<sub>3</sub>-Alkandiylrest, der gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl oder durch gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Halogenalkoxy, Nitro oder Cyano substituiertes Phenyl substituiert ist.
- 20 R<sup>17</sup> und R<sup>18</sup> stehen unabhängig voneinander <u>besonders bevorzugt</u> für Wasserstoff, für gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl oder für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Halogenalkoxy, Nitro oder Cyano substituiertes Phenyl oder
- 25 R<sup>17</sup> und R<sup>18</sup> stehen gemeinsam besonders bevorzugt mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, für gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkoxy substituiertes C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, in dem gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist.

- R<sup>19</sup> und R<sup>20</sup> stehen unabhängig voneinander <u>besonders bevorzugt</u> für C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylamino, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenylamino, Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl)amino oder Di-(C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-alkenyl)amino.
- X steht ganz besonders bevorzugt für Methyl, Ethyl, n-Propyl oder iso-Propyl.
- 5 Y steht ganz besonders bevorzugt für Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, n-Propyl oder iso-Propyl.
  - Z steht ganz besonders bevorzugt für Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, n-Propyl oder iso-Propyl.

Dabei gilt, daß immer einer der Reste Y und Z für Halogen und der andere für Alkyl steht.

Het steht ganz besonders bevorzugt für eine der Gruppen

A steht ganz besonders bevorzugt für Wasserstoff, für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, Poly-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylthio-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, oder für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Methyl oder

Methoxy substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, in welchem gegebenenfalls eine oder zwei Methylengruppen durch Sauerstoff und/oder Schwefel ersetzt sind oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, n-Propyl, iso-Propyl, Methoxy, Ethoxy, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Cyano oder Nitro substituiertes Phenyl, Furanyl, Thienyl, Pyridyl oder Benzyl.

- B steht ganz besonders bevorzugt für Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-alkyl oder
- A, B und das Kohlenstoffatom an das sie gebunden sind, stehen ganz besonders

  bevorzugt für C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl oder C<sub>5</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkenyl, worin jeweils
  gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt
  ist und welche gegebenenfalls durch Methyl, Ethyl, n-Propyl, iso-Ppropyl,
  Butyl, iso-Butyl, sec.-Butyl, tert.-Butyl, Cyclohexyl, Trifluormethyl,
  Methoxy, Ethoxy, n-Propoxy, iso-Propoxy, Butoxy, iso-Butoxy, sek.
  Butoxy, tert.-Butoxy, Methylthio, Ethylthio, Fluor, Chlor oder Phenyl
  substituiert sind oder
- A, B und das Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, stehen ganz besonders bevorzugt für C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, welches durch eine gegebenenfalls ein Sauerstoff- oder Schwefelatom enthaltende Alkylendiyl- oder durch eine Alkylendioxyl-Gruppe substituiert ist, die mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden ist, einen weiteren fünf- oder sechsgliedrigen Ring bildet oder
- A, B und das Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, stehen ganz besonders bevorzugt für C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl oder C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkenyl, in dem zwei Substituenten gemeinsam mit den Kohlenstoffatomen, an die sie gebunden sind, für C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkandiyl, C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkendiyl oder Butadiendiyl stehen, worin jeweils gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist.
- steht ganz besonders bevorzugt für Wasserstoff, für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkenyl, C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkinyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl Poly-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio-C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl oder C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, in welchem gegebenenfalls eine oder zwei nicht direkt benachbarte Methylengruppen durch Sauerstoff

und/oder Schwefel ersetzt sind oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, n-Propyl, iso-Propyl, Methoxy, Ethoxy, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Cyano oder Nitro substituiertes Phenyl, Furanyl, Pyridyl, Thienyl oder Benzyl,

#### 5 oder

10

20

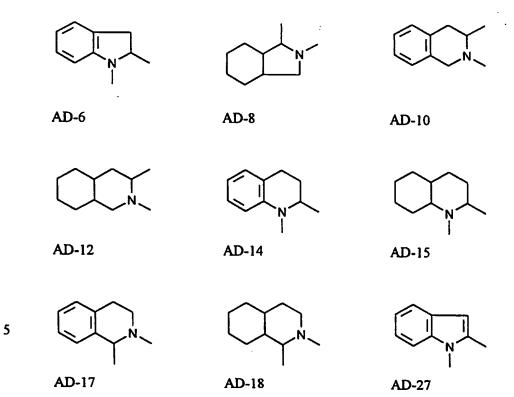
A und D stehen gemeinsam ganz besonders bevorzugt für eine C<sub>3</sub>-C<sub>5</sub>-Alkandiyloder C<sub>3</sub>-C<sub>5</sub>-Alkendiylgruppe, worin jeweils gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist und welche gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Hydroxy, Mercapto oder durch jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, Phenyl oder Benzyloxy substituiert sind oder

worin gegebenenfalls eine der folgenden Gruppen

15 enthalten ist,

oder A und D stehen im Fall der Verbindungen der Formel (I-1) gemeinsam mit den Atomen, an die sie gebunden sind, für eine der folgenden Gruppen:

$$AD-1$$
  $AD-2$   $AD-4$ 



G steht ganz besonders bevorzugt, im Fall, daß Het für einen der Reste (1), (2), (3), (5) oder (6) steht, für Wasserstoff (a) oder, im Fall, daß Het für einen der Reste (1), (2), (3), (4), (5) oder (6) steht, für eine der Gruppen

in welchen

- E für ein Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion steht.
- L für Sauerstoff oder Schwefel steht und
- M für Sauerstoff oder Schwefel steht.

10

steht ganz besonders bevorzugt für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>14</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>14</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, Poly-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl oder für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Methyl, Ethyl, n-Propyl, i-Propyl, n-Butyl, i-Butyl, tert.-Butyl, Methoxy, Ethoxy, n-Propoxy oder iso-Propoxy substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, in welchem gegebenenfalls eine oder zwei Methylengruppen durch Sauerstoff und/oder Schwefel ersetzt sind,

für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Cyano, Nitro, Methyl, Ethyl, n-Propyl, i-Propyl, Methoxy, Ethoxy, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Methylthio, Ethylthio, Methylsulfonyl oder Ethylsulfonyl substituiertes Phenyl,

für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, n-Propyl, i-Propyl, Methoxy, Ethoxy, Trifluormethyl oder Trifluormethoxy substituiertes Benzyl,

für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl oder Ethyl substituiertes Furanyl, Thienyl oder Pyridyl,

für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Methyl oder Ethyl substituiertes Phenoxy- $C_1$ - $C_4$ -alkyl oder

für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Amino, Methyl oder Ethyl substituiertes Pyridyloxy- $C_1$ - $C_4$ -alkyl, Pyrimidyloxy- $C_1$ - $C_4$ -alkyl oder Thiazolyloxy- $C_1$ - $C_4$ -alkyl.

R<sup>2</sup> steht ganz besonders bevorzugt für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>14</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>14</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl oder Poly-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl,

für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Methyl, Ethyl, n-Propyl, iso-Propyl oder Methoxy substituiertes  $C_3$ - $C_6$ -Cycloalkyl,

oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Cyano, Nitro, Methyl, Ethyl, n-Propyl, i-Propyl, Methoxy, Ethoxy, Trifluormethyl oder Trifluormethoxy substituiertes Phenyl oder Benzyl.

\_ \_

20

25

10

25

- R<sup>3</sup> steht ganz besonders bevorzugt für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes Methyl, Ethyl, Propyl, Isopropyl oder jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, Propyl, iso-Propyl, tert.-Butyl, Methoxy, Ethoxy, Isopropoxy, tert.-Butoxy, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Cyano oder Nitro substituiertes Phenyl oder Benzyl,
- R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> stehen unabhängig voneinander ganz besonders bevorzugt für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylamino, Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl)amino oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Nitro, Cyano, Methyl, Methoxy, Trifluormethyl oder Trifluormethoxy substituiertes Phenyl, Phenoxy oder Phenylthio.
- R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup> stehen unabhängig voneinander ganz besonders bevorzugt für Wasserstoff, für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkenyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Methoxy oder Trifluormethyl substituiertes Phenyl oder Benzyl, oder zusammen für einen gegebenenfalls durch Methyl oder Ethyl substituierten C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylenrest, in welchem gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist.
  - R<sup>13</sup> steht ganz besonders bevorzugt für Wasserstoff oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, für C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, iso-Propyl, tert.-Butyl, Methoxy, Ethoxy, iso-Propoxy, tert.-Butoxy, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Nitro oder Cyano substituiertes Phenyl, Phenyl-C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-alkyl oder Benzyloxy.
  - R<sup>14</sup> steht ganz besonders bevorzugt für Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl oder
  - $R^{13}$  und  $R^{14}$  stehen gemeinsam ganz besonders bevorzugt für  $C_4$ - $C_6$ -Alkandiyl.
- R<sup>15</sup> und R<sup>16</sup> sind gleich oder verschieden und stehen ganz besonders bevorzugt für
  Methyl oder Ethyl oder

15

R<sup>15</sup> und R<sup>16</sup> stehen zusammen ganz besonders bevorzugt für einen C<sub>2</sub>-C<sub>3</sub>-Alkandiylrest, der gegebenenfalls durch Methyl, Ethyl, n-Propyl, iso-Propyl, n-Butyl, iso-Butyl, sek.-Butyl, tert.-Butyl oder durch gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Methoxy, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Nitro oder Cyano substituiertes Phenyl substituiert ist.

Die oben aufgeführten allgemeinen oder in Vorzugsbereichen aufgeführten Restedefinitionen bzw. Erläuterungen können untereinander, also auch zwischen den jeweiligen Bereichen und Vorzugsbereichen beliebig kombiniert werden. Sie gelten für die Endprodukte sowie für die Vor- und Zwischenprodukte entsprechend.

10 Erfindungsgemäß <u>bevorzugt</u> werden die Verbindungen der Formel (I), in welchen eine Kombination der vorstehend als bevorzugt (vorzugsweise) aufgeführten Bedeutungen vorliegt.

Erfindungsgemäß besonders bevorzugt werden die Verbindungen der Formel (I), in welchen eine Kombination der vorstehend als besonders bevorzugt aufgeführten Bedeutungen vorliegt.

Erfindungsgemäß ganz besonders bevorzugt werden die Verbindungen der Formel (I), in welchen eine Kombination der vorstehend als ganz besonders bevorzugt aufgeführten Bedeutungen vorliegt.

Gesättigte oder ungesättigte Kohlenwasserstoffreste wie Alkyl oder Alkenyl können, auch in Verbindung mit Heteroatomen, wie z.B. in Alkoxy, soweit möglich, jeweils geradkettig oder verzweigt sein.

Gegebenenfalls substituierte Reste können einfach oder mehrfach substituiert sein, wobei bei Mehrfachsubstitutionen die Substituenten gleich oder verschieden sein können.

Im einzelnen seien außer den bei den Herstellungsbeispielen genannten Verbindungen die folgenden Verbindungen der Formel (I-1-a) genannt:

#### Tabelle 1:

A	В	D
CH <sub>3</sub>	Н	Н
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Н	Н
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н	Н
i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н	Н
C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	Н	Н
i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	Н	Н
s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	Н	Н
t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	Н	Н
CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Н
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub>	Н
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	CH <sub>3</sub>	Н
i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	CH <sub>3</sub>	Н
C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>	Н
i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>	Н
s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>	Н

A	В	D
t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>	Н
C₂H₅	C₂H₅	н
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н
Δ_	CH <sub>3</sub>	Н
	CH <sub>3</sub>	Н
$\bigcirc$	CH <sub>3</sub>	Н
-(C)	H <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -		Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -		Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>6</sub> -		Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>7</sub> -		Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -S-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		Н
-CH <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -		Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHi-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH	OCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н

A	В	D
-(0	CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н
-(0	CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHOC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н
-(C	H <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHi-OC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н
-(	CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н
-(	CH <sub>2</sub> -(CHCH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н
—c	CH <sub>2</sub> —CH—(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> —CH—	Н
—сн		Н
—сн <sub>2</sub> -	-CH	Н
		Н
		Н

A	D	В
-(CI	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -	
-(CI	I <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	Н
-CH <sub>2</sub> -CH	CH <sub>3</sub> -CH <sub>2</sub> -	Н
-CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub>	<sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -	Н
-CH <sub>2</sub> -CHC	H <sub>3</sub> -CHCH <sub>3</sub> -	Н
-CH <sub>2</sub> -	S-CH <sub>2</sub> -	Н
-CH <sub>2</sub> -S	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-S-CH <sub>2</sub> -	Н
— CH <sub>2</sub> — CH— CH— (CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> —		Н
Н	CH <sub>3</sub>	Н
Н	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Н
н	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н
Н	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н
Н		н
Н		Н
Н	$\bigcirc$	Н
CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Н
CH <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Н

A	D	В
CH <sub>3</sub>	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н
CH <sub>3</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н
CH <sub>3</sub>	Δ_	Н
CH <sub>3</sub>		Н
CH <sub>3</sub>	<u></u>	Н
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub>	Н
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Н

## Tabelle 2:

A	В	D
CH <sub>3</sub>	Н	Н
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Н	Н
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	н	Н
i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н	н
C₄H <sub>9</sub>	Н	Н
i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	Н	Н
s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	Н	Н
t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	Н	н
CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Н
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub>	н
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	CH <sub>3</sub>	н
i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	CH <sub>3</sub>	Н
C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>	Н
i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>	Н
s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>	Н

A	В	D
t-C H		
t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>	Н
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Н
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н
Δ_	CH <sub>3</sub>	Н
	CH <sub>3</sub>	н
<u></u>	СН <sub>3</sub>	Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -		Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -		Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>6</sub> -		Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>7</sub> -		Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -S-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		Н
-CH <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -		Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHi-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		Н

A	В	D
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(	OCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHO	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHC	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHi-(	OC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -C(C	(H <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н
-CH <sub>2</sub> -(CHC	H <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н
li i	(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> —CH— -CH <sub>2</sub> —	Н
l I	——-СН—СН <u>-</u> Н <sub>2</sub> )₄—	Н
—сн <u>,</u> —сн——	CH—(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> —	Н
		Н
		Н

A	D	В	
-(CI	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -		-
-(CI	H <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	Н	
-CH <sub>2</sub> -CH	CH <sub>3</sub> -CH <sub>2</sub> -	Н	
-CH <sub>2</sub> -CH	<sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -	н	
-CH <sub>2</sub> -CHC	H <sub>3</sub> -CHCH <sub>3</sub> -	Н	
-CH <sub>2</sub> -	S-CH <sub>2</sub> -	Н	
-CH <sub>2</sub> -S	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н	
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-S-CH <sub>2</sub> -	н	
—сн <sub>2</sub> —сн——сн—		Н	
Н	CH <sub>3</sub>	Н	
Н	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Н	
Н	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н	
Н	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н	
Н "	_	Н	
Н		Н	
H	$\bigcirc$	Н	· :
CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Н	

A	D	В
CH <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Н
CH <sub>3</sub>	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н
CH <sub>3</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н
CH₃	Δ_	Н
CH₃		н
CH <sub>3</sub>	<u></u>	Н
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub>	Н
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Н

## Tabelle 3:

A	В	D
CH <sub>3</sub>	Н	н
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Н	Н
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н	Н
i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н	Н
C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	Н	Н
i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	Н	Н
s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	Н	Н
t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	Н	Н
CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Н
C₂H₅	CH <sub>3</sub>	Н
C₃H₁	CH <sub>3</sub>	Н
i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	CH <sub>3</sub>	Н
C₄H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>	Н
i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>	Н
s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>	Н

- 58 -

A	В	D
t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>	Н
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Н
C₃H <sub>7</sub>	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н
_	CH <sub>3</sub>	Н
	CH₃	н
$\bigcirc$	CH <sub>3</sub>	н
-(C	H <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н
-(C	H <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -		Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>6</sub> -		Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>7</sub> -		Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -S-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		Н
-CH <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -		Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH	OCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н

A	В	D
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH	OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH	OC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHi	-OC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -C(	CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н
-СН <sub>2</sub> -(СН	CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н
li I	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CH	Н
—СH <sub>2</sub> —СН—	CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub>	Н
ll i	CH-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н
	II.	Н
		Н

А	D	В
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -		Н
-(CI	H <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	Н
-СН <sub>2</sub> -СН	CH <sub>3</sub> -CH <sub>2</sub> -	Н
-CH <sub>2</sub> -CH	2-CHCH <sub>3</sub> -	Н
-CH <sub>2</sub> -CHC	H <sub>3</sub> -CHCH <sub>3</sub> -	Н
-CH <sub>2</sub> -	S-CH <sub>2</sub> -	Н
-CH <sub>2</sub> -S-	(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>		Н
—СH <sub>2</sub> —СН——СН— (СН <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> —		Н
Н	CH <sub>3</sub>	Н
Н	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Н
Н	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н
Н	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н
н .	Δ_	Н
н		Н
н 🖳		Н
CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Н
CH <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Н

A	D	В
CH <sub>3</sub>	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н
CH <sub>3</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н
CH <sub>3</sub>		Н
CH <sub>3</sub>		Н
CH <sub>3</sub>	$\bigcirc$	H
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub>	Н
C₂H₅	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Н

#### Tabelle 4:

A	В	D
CH <sub>3</sub>	Н	Н
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Н	Н
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н	Н
i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н	Н
C₄H <sub>9</sub>	Н	Н
i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	Н	Н
s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	Н	Н
t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	Н	Н
CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Н
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub>	Н
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	CH <sub>3</sub>	Н
i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	CH <sub>3</sub>	Н
C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>	Н
i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>	Н
s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>	Н

Α	В	D
t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>	н
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Н
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н
_	CH <sub>3</sub>	Н
	CH <sub>3</sub>	Н
$\bigcirc$	CH <sub>3</sub>	н
-(C	H <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -		Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -		Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>6</sub> -		Н
-(C	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>7</sub> -	
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -S-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		Н
-CH <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -		Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHi-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		Н

A	В	D
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHO	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHO	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHi-(	OC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -C(C	(H <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	н
-CH <sub>2</sub> -(CHC	H <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	н
1	(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> —CH— -CH <sub>2</sub> —	Н
B I	CH-CH <sub>2</sub> -	Н
—сн <u>-</u> -сн——(сн	CH — (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> —	Н
	I)	н
		Н

A	D	В
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -		Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -		Н
-CH <sub>2</sub> -CH <sub>0</sub>	CH <sub>3</sub> -CH <sub>2</sub> -	Н
-CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub>	-CHCH <sub>3</sub> -	Н
-CH <sub>2</sub> -CHC	H <sub>3</sub> -CHCH <sub>3</sub> -	Н
-CH <sub>2</sub> -	S-CH <sub>2</sub> -	Н
-CH <sub>2</sub> -S	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-S-CH <sub>2</sub> -	Н
	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub>	Н
Н	CH <sub>3</sub>	Н
Н	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Н
Н	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н
Н	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н
Н	Δ_	Н
Н		Н
Н	<u></u>	н
CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	н

A	D	В
CH <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	н
CH <sub>3</sub>	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н
CH <sub>3</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н
CH₃	Δ_	Н
CH₃		Н
CH <sub>3</sub>	<u></u>	Н
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub>	Н
C₂H₅	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	н

Im einzelnen seien außer den bei den Herstellungsbeispielen genannten Verbindungen die folgenden Verbindungen der Formel (I-2-a) genannt:

#### Tabelle 5:

A	
A	В
CH <sub>3</sub>	Н
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Н
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н
i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н
C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	Н
i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	Н
s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	Н
t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	Н
CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub>
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	CH <sub>3</sub>
i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	CH <sub>3</sub>
C₄H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>
i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>
s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>

A	В
t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
_	CH <sub>3</sub>
	CH <sub>3</sub>
<u> </u>	CH₃
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>6</sub> -	
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>7</sub> -	
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -S-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	
-CH <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -	
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHi-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	

A	В
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH	HOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH	HOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH	HOC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH	i-OC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -C	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -
-CH <sub>2</sub> -(CH	ICH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -
—сн <sub>2</sub> —сн-	—(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> —CH— —CH <sub>2</sub> —
—сн <sub>2</sub> —сн—	CH-CH <sub>2</sub> -
—CH₂—CH—	CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> —

# Tabelle 6:

A	В
CH <sub>3</sub>	Н
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Н
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н
i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н
C₄H <sub>9</sub>	Н
i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	Н
s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	Н
t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	н
CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub>
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	CH <sub>3</sub>
i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	CH <sub>3</sub>
C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>
i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>
s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>

### Fortsetzung Tabelle 6:

Α	В	
t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>	
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	
	CH <sub>3</sub>	
	CH <sub>3</sub>	
$\bigcirc$	CH <sub>3</sub>	
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -		
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -		
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>6</sub> -		
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>7</sub> -		
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -S-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		
-CH <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -		
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHi-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		

### Fortsetzung Tabelle 6:

A	В	
	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	
	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	
	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHOC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	
	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHi-OC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	
	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	
	-CH <sub>2</sub> -(CHCH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	
—CH₂—CH—(CH₂)₂—CH— ——CH₂——		
—CH <sub>2</sub> —CH—CH—CH <sub>2</sub> —		
—CH <sub>2</sub> —CH——CH—(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> —		

# Tabelle 7:

A	В
CH <sub>3</sub>	Н
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Н
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н
i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н
C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	Н
i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	Н
s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	Н
t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	Н
CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub>
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> .	CH <sub>3</sub>
i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	CH <sub>3</sub>
C₄H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>
i-C₄H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>
s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>

# Fortsetzung Tabelle 7:

A	В	
t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>	
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	
Δ	CH <sub>3</sub>	
	CH <sub>3</sub>	
	CH₃	
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -		
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -		
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>6</sub> -		
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>7</sub> -		
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -S-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		
-CH <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -		
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHi-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> .		

# Fortsetzung Tabelle 7:

A	В
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH	OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH	OC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHi	-OC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -C(	CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -
-CH <sub>2</sub> -(СН	CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -
-CH₂-CH-(CH₂)₂-CH CH₂	
— сн <sub>2</sub> — сн— сн— (сн <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> —	

### Tabelle 8:

Α	В
CH <sub>3</sub>	Н
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Н
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н
i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н
C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	Н
i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	н
s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	н
t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	н
CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub>
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	CH <sub>3</sub>
i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	CH <sub>3</sub>
C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>
i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>
s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>

# Fortsetzung Tabelle 8:

Α	В	
t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>	
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	
Δ_	CH <sub>3</sub>	
	CH <sub>3</sub>	
$\bigcirc$	CH <sub>3</sub>	
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -		
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -		
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>6</sub> -		
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>7</sub> -		
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -S-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		
-CH <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -		
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHi-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		

# Fortsetzung Tabelle 8:

A	В	
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CI	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH	HOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH	HOC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH	i-OC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -C	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	
-CH <sub>2</sub> -(CH	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	
-CH₂-CH-(CH₂)₂-CH 		
—СH <sub>2</sub> —СН—	CH-CH <sub>2</sub> -	
—сн <sub>2</sub> —сн—	CH—(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> —	
	I	

Im einzelnen seien außer den bei den Herstellungsbeispielen genannten Verbindungen die folgenden Verbindungen der Formel (I-3-a) genannt:

Tabelle 9

A	В
CH <sub>3</sub>	Н
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Н
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н
i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н
C₄H <sub>9</sub>	Н
i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	Н
s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	Н
t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	Н
CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub>
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	CH <sub>3</sub>
i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	CH <sub>3</sub>
C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>
i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>
s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>

### Fortsetzung Tabelle 9:

A	В	
t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	CH <sub>3</sub>	
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	
Δ_	CH <sub>3</sub>	
	CH₃	
	CH <sub>3</sub>	
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -		
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -		
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>6</sub> -		
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>7</sub> -		
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -S-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		
-CH <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -		
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHi-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		

### Fortsetzung Tabelle 9:

A	В	
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(	)C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHi-	OC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	
-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -C(C	CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	
-СН <sub>2</sub> -(СНС	CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	
—сн <sub>2</sub> —сн—	—СH₂—СН—(СН₂)₂—СН— СН₂—	
— CH <sub>2</sub> —CH—CH—CH <sub>2</sub> —		
— CH <sub>2</sub> — CH — (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> —		

# Tabelle 10

A, B wie in Tabelle 9 angegeben  $X = CH_3$ ; Y = CI;  $Z = CH_3$ 

#### Tabelle 11

A, B wie in Tabelle 9 angegeben  $X = CH_3$ ;  $Y = CH_3$ ; Z = Br

### Tabelle 12

A, B wie in Tabelle 9 angegeben  $X = CH_3$ ; Y = Br;  $Z = CH_3$ 

Im einzelnen seien außer den bei den Herstellungsbeispielen genannten Verbindungen die folgenden Verbindungen der Formel (I-5-a) genannt:

#### Tabelle 13

Α	D
Н	CH <sub>3</sub>
Н	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>
Н	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> Cl
CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub> CHCH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>
Н	CH=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
CH₃	————F

# Fortsetzung Tabelle 13:

Α	D
CH <sub>3</sub>	cı
CH <sub>3</sub>	F
CH <sub>3</sub>	CI
CH <sub>3</sub>	——————————————————————————————————————
	CH <sub>3</sub>
Н	
CH <sub>3</sub>	
CH <sub>3</sub>	
CH <sub>3</sub>	—(

#### Fortsetzung Tabelle 13:

A	D
CH <sub>3</sub>	—(
Н	CH <sub>3</sub> N S CH <sub>3</sub>
CH <sub>3</sub>	C <sub>5</sub> H <sub>9</sub>
CH <sub>3</sub>	C <sub>3</sub> H <sub>5</sub>
Н	C₃H₄Cl
(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub>	
(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub>	
C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> OC(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	

#### Tabelle 14:

A und D wie in Tabelle 13 angegeben  $X = CH_3$ ; Y = Cl;  $Z = CH_3$ 

#### Tabelle 15:

A und D wie in Tabelle 13 angegeben  $X = CH_3$ ;  $Y = CH_3$ ; Z = Br

#### Tabelle 16:

A und D wie in Tabelle 13 angegeben  $X = CH_3$ ; Y = Br;  $Z = CH_3$ 

Im einzelnen seien außer den bei den Herstellungsbeispielen genannten Verbindungen die folgenden Verbindungen der Formel (I-6-a) genannt:

#### Tabelle 17

Α
CH <sub>3</sub>
CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
·
F CI

### Tabelle 18:

A wie in Tabelle 17 angegeben  $X = CH_3$ ; Y = CI;  $Z = CH_3$ 

#### Tabelle 19:

A wie in Tabelle 17 angegeben  $X = CH_3$ ;  $Y = CH_3$ ; Z = Br

#### Tabelle 20:

A wie in Tabelle 17 angegeben  $X = CH_3$ ; Y = Br;  $Z = CH_3$ 

Verwendet man gemäß Verfahren (A) N-[(2-Chlor-4,6-dimethyl)-phenylacetyl]-1-amino-4-ethyl-cyclohexan-carbonsäureethylester als Ausgangsstoff, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden:

Verwendet man gemäß Verfahren (B) O-[(2-Chlor-4,6-dimethyl)-phenylacetyl]-hydroxyessigsäureethylester, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden:

Verwendet man gemäß Verfahren (C) 2-[(2-Brom-4,6-dimethyl)-phenyl]-4-(4-methoxy)-benzylmercapto-4-methyl-3-oxo-valeriansäure-ethylester, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden:

10

15

$$H_3CO$$
 $H_3C$ 
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 
 $H_3C$ 
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 

Verwendet man beispielsweise gemäß Verfahren (E) (Chlorcarbonyl)-2-[(2-brom-4,6-dimethyl)-phenyl]-keten und Aceton als Ausgangsverbindungen, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch das folgende Reaktionsschema wiedergegeben werden:

Verwendet man beispielsweise gemäß Verfahren (F) (Chlorcarbonyl)-2-[(4-brom-2,6-dimethyl)-phenyl]-keten und Thiobenzamid als Ausgangsverbindungen, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch das folgende Reaktionsschema wiedergegeben werden:

Verwendet man gemäß Verfahren ( $G\alpha$ ) 3-[(2-Chlor-4,6-dimethyl)-phenyl]-5,5-dimethyl-pyrrolidin-2,4-dion und Pivaloylchlorid als Ausgangsstoffe, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden:

10

15

Verwendet man gemäß Verfahren (G) (Variante ß) 3-[(4-Chlor-2,6-dimethyl)-phenyl]-4-hydroxy-5-phenyl- $\Delta^3$ -dihydrofuran-2-on und Acetanhydrid als Ausgangsverbindungen, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden:

Verwendet man gemäß Verfahren (H) 8-[(4-Brom-2-ethyl-6-methyl)-phenyl]-1,6-diaza-bicyclo-(4,3,0<sup>1,6</sup>)-nonan-7,9-dion und Chlorameisensäureethoxyethylester als Ausgangsverbindungen, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden:

Verwendet man gemäß Verfahren (I), (Variante α) 3-[(2-Chlor-4,6-dimethyl)-phenyl]-4-hydroxy-6-(3-pyridyl)-pyron und Chlormonothioameisensäuremethylester als Ausgangsprodukte, so kann der Reaktionsverlauf folgendermaßen wiedergegeben werden:

Verwendet man gemäß Verfahren (I), (Variante ß) 5-[(2-Brom-4-methyl-6-methyl)-phenyl]-6-hydroxy-2-(4-chlorphenyl)-thiazin-4-on, Schwefelkohlenstoff und Methyliodid als Ausgangskomponenten, so kann der Reaktionsverlauf wie folgt wiedergegeben werden:

5

10

15

$$H_3C$$
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 

Verwendet man gemäß Verfahren (J) 2-[(2-Chlor-4,6-dimethyl)-phenyl]-1,5-trime-thylen-pyrrolidin-2,4-dion und Methansulfonsäurechlorid als Ausgangsprodukt, so kann der Reaktionsverlauf durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden:

Verwendet man gemäß Verfahren (K) 2-[(2-Chlor-6-ethyl-4-methyl)-phenyl]-4-hydroxy-5-methyl-6-(2-pyridyl)-pyron und Methanthio-phosphonsäurechlorid-(2,2,2-trifluorethylester) als Ausgangsprodukte, so kann der Reaktionsverlauf durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden:

10

15

Verwendet man gemäß Verfahren (L) 3-[(4-Brom-2,6-diethyl)-phenyl]-5-cyclopropyl-5-methyl-pyrrolidin-2,4-dion und NaOH als Komponenten, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden:

Na(+)

$$H_3C$$
 $H_3C$ 
 $H_3C$ 
 $H_3C$ 
 $H_3C$ 
 $H_3C$ 
 $H_3C$ 
 $H_3C$ 
 $H_3C$ 
 $H_5$ 
 $H_3C$ 
 $H_5$ 
 $H_5$ 

Verwendet man gemäß Verfahren (M) (Variante  $\alpha$ ) 3-[(2-Brom-4,6-dimethyl)-phenyl]-4-hydroxy-5,5-tetramethylen- $\Delta^3$ -dihydro-furan-2-on und Ethylisocyanat als Ausgangsprodukte, so kann der Reaktionsverlauf durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden:

Verwendet man gemäß Verfahren (M) (Variante ß) 3-[(2-Chlor-4,6-dimethyl)-phenyl]-5-methyl-pyrrolidin-2,4-dion und Dimethylcarbamidsäurechlorid als Ausgangsprodukte, so kann der Reaktionsverlauf durch folgendes Schema wiedergegeben werden:

$$H_3C$$
 $OH$ 
 $CH_3$ 
 $CH$ 

Die beim erfindungsgemäßen Verfahren (A) als Ausgangsstoffe benötigten Verbindungen der Formel (II)

#### 5 in welcher

A, B, D, X, Y, Z und R<sup>8</sup> die oben angegebene Bedeutungen haben,

sind neu.

Man erhält die Acylaminosäureester der Formel (II) beispielsweise, wenn man Aminosäurederivate der Formel (XXI)

in welcher

A, B, R<sup>8</sup> und D die oben angegebenen Bedeutungen haben,

mit substituierten Phenylessigsäurehalogeniden der Formel (XXII)

in welcher

X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben und

Hal für Chlor oder Brom steht,

5 acyliert (Chem. Reviews <u>52</u>, 237-416 (1953); Bhattacharya, Indian J. Chem. <u>6</u>, 341-5, 1968)

oder wenn man Acylaminosäuren der Formel (XXIII)

in welcher

10 A, B, D, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben,

verestert (Chem. Ind. (London) 1568 (1968)).

Die Verbindungen der Formel (XXIII)

in welcher

A, B, D, X, Y und Z

die oben angegebenen Bedeutungen haben,

sind neu.

Man erhält die Verbindungen der Formel (XXIII), wenn man Aminosäuren der Formel (XXIV)

5

in welcher

A, B und D die oben angegebenen Bedeutungen haben,

mit substituierten Phenylessigsäurehalogeniden der Formel (XXII)

10 in welcher

X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben und

Hal

für Chlor oder Brom steht,

nach Schotten-Baumann acyliert (Organikum, VEB Deutscher Verlag der Wissenschaften, Berlin 1977, S. 505).

Die Verbindungen der Formel (XXII) sind neu.

Man erhält die Verbindungen der Formel (XXII) beispielsweise, indem man substituierte Phenylessigsäuren der Formel (XXV)

$$Y - \bigvee_{Z}^{X} CO_2H$$
 (XXV)

in welcher

5

X, Y und Z die oben angegebene Bedeutung haben,

mit Halogenierungsmitteln (z.B. Thionylchlorid, Thionylbromid, Oxalylchlorid, Phosgen, Phosphortrichlorid, Phosphortribromid oder Phosphorpentachlorid) gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels (z.B. gegebenenfalls chlorierten aliphatischen oder aromatischen Kohlenwasserstoffen wie Toluol oder Methylenchlorid) bei Temperaturen von -20°C bis 150°C, bevorzugt von -10°C bis 100°C, umsetzt.

10 Die Verbindungen der Formel (XXV) sind neu.

Man erhält die Verbindungen der Formel (XXV) beispielsweise, indem man substituierte Phenylessigsäureester der Formel (XXVI)

$$Y \xrightarrow{X} CO_2R^8$$
 (XXVI)

in welcher

20

15 X, Y, Z und R<sup>8</sup> die oben angegebene Bedeutung haben,

in Gegenwart einer Säure (z.B. einer anorganischen Säure wie Chlorwasserstoffsäure) oder einer Base (z.B. eines Alkalihydroxids wie Natrium- oder Kaliumhydroxid) und gegebenenfalls eines Verdünnungsmittels (z.B. eines wässrigen Alkohols wie Methanol oder Ethanol) bei Temperaturen zwischen 0°C und 150°C, bevorzugt zwischen 20°C und 100°C, hydrolysiert.

Die Verbindungen der Formel (XXVI) sind neu.

Man erhält die Verbindungen der Formel (XXVI) beispielsweise, indem man substituierte 1,1,1-Trichlor-2-phenylethane der Formel (XXVII)

$$Y - \bigvee_{Z}^{X} CCI_{3}$$
 (XXVII)

in welcher

10

5 X, Y und Z die oben angegebene Bedeutung haben,

zunächst mit Alkoholaten (z.B. Alkalimetallalkoholaten wie Natriummethylat oder Natriumethylat) in Gegenwart eines Verdünnungsmittels (z.B. dem vom Alkoholat abgeleiteten Alkohol) bei Temperaturen zwischen 0°C und 150°C, bevorzugt zwischen 20°C und 120°C, und anschließend mit einer Säure (bevorzugt eine anorganische Säure wie z.B. Schwefelsäure) bei Temperaturen zwischen -20°C und 150°C, bevorzugt 0°C und 100°C, umsetzt (vgl. DE-33 14 249).

Die Verbindungen der Formel (XXVII) sind neu.

Man erhält die Verbindungen der Formel (XXVII) beispielsweise, wenn man Aniline der Formel (XXVIII)

15 
$$Y \longrightarrow X NH_2$$
 (XXVIII)

in welcher

X, Y und Z die oben angegebene Bedeutung haben,

in Gegenwart eines Alkylnitrits der Formel (XXIX)

$$R^{21}$$
-ONO (XXIX)

15

20

in welcher

R<sup>21</sup> für Alkyl, bevorzugt C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl steht,

in Gegenwart von Kupfer(II)-chlorid und gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels (z.B. eines aliphatischen Nitrils wie Acetonitril) bei einer Temperatur von -20°C bis 80°C, bevorzugt 0°C bis 60°C, mit Vinylidenchlorid (CH<sub>2</sub>=CCl<sub>2</sub>) umsetzt (vgl. J. Org. Chem. 53 (1988), 3637).

Die Verbindungen der Formel (XXVIII) und (XXIX) sind bekannte Verbindungen der Organischen Chemie. Kupfer(II)-chlorid und Vinylidenchlorid sind lange bekannt und käuflich.

Die Verbindungen der Formel (XXI) und (XXIV) sind teilweise bekannt und/oder lassen sich nach bekannten Verfahren darstellen (siehe z.B. Compagnon, Miocque Ann. Chim. (Paris) [14] 5, S. 11-22, 23-27 (1970)).

Die substituierten cyclischen Aminocarbonsäuren der Formel (XXIVa), in der A und B einen Ring bilden, sind im allgemeinen nach der Bucherer-Bergs-Synthese oder nach der Strecker-Synthese erhältlich und fallen dabei jeweils in unterschiedlichen Isomerenformen an. So erhält man nach den Bedingungen der Bucherer-Bergs-Synthese vorwiegend die Isomeren (im folgenden der Einfachheit halber als β bezeichnet), in welchen die Reste R und die Carboxylgruppe äquatorial stehen, während nach den Bedingungen der Strecker-Synthese vorwiegend die Isomeren (im folgenden der Einfachheit halber als α bezeichnet) anfallen, bei denen die Aminogruppe und die Reste R äquatorial stehen.

Bucherer-Bergs-Synthese Strecker-Synthese  $(\beta$ -Isomeres)  $(\alpha$ -Isomeres)

(L. Munday, J. Chem. Soc. 4372 (1961); J.T. Eward, C. Jitrangeri, Can. J. Chem.
 53, 3339 (1975).

Weiterhin lassen sich die bei dem obigen Verfahren (A) verwendeten Ausgangsstoffe der Formel (II)

in welcher

A, B, D, X, Y, Z und R<sup>8</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben,

herstellen, wenn man Aminonitrile der Formel (XXX)

$$H - N C \equiv N$$
 (XXXX)

in welcher

A, B und D die oben angegebenen Bedeutungen haben,

10 mit substituierten Phenylessigsäurehalogeniden der Formel (XXII)

in welcher

X, Y, Z und Hal die oben angegebenen Bedeutungen haben,

zu Verbindungen der Formel (XXXI)

$$Y - \bigvee_{Z} \bigvee_{O} \bigvee_{N} c \equiv N$$
(XXXI)

in welcher

A, B, D, X, Y und Z

die oben angegebenen Bedeutungen haben,

umsetzt,

5 und diese anschließend einer sauren Alkoholyse unterwirft.

Die Verbindungen der Formel (XXXI) sind ebenfalls neu.

Die bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (B) als Ausgangstoffe benötigten Verbindungen der Formel (III)

10 in welcher

A, B, X, Y, Z, und R<sup>8</sup>

die oben angegebenen Bedeutungen haben,

sind neu.

Sie lassen sich nach im Prinzip bekannten Methoden in einfacher Weise herstellen.

Man erhält die Verbindungen der Formel (III) beispielsweise, wenn man

15 2-Hydroxycarbonsäureester der Formel (XXXII)

in welcher

A, B und R<sup>8</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben, mit substituierten Phenylessigsäurehalogeniden der Formel (XXII)

in welcher

5

X, Y, Z und Hal die oben angegebenen Bedeutungen haben, acyliert (Chem. Reviews <u>52</u>, 237-416 (1953)).

Weiterhin erhält man Verbindungen der Formel (III), wenn man

10 substituierte Phenylessigsäuren der Formel (XXV)

$$Y - X CO_2H$$
 (XXV)

in welcher

X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben, mit α-Halogencarbonsäureestern der Formel (XXXIII)

- 100 -

in welcher

A, B und R<sup>8</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben und

Hal für Chlor oder Brom steht,

5 alkyliert.

Die Verbindungen der Formel (XXXIII) sind käuflich.

Die bei dem obigen Verfahren (C) als Ausgangsstoffe benötigten Verbindungen der Formel (IV)

in welcher

A, B, W, X, Y, Z und R<sup>8</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben, sind neu.

Sie lassen sich nach im Prinzip bekannten Methoden herstellen.

Man erhält die Verbindungen der Formel (IV) beispielsweise, wenn man

15 substituierte Phenylessigsäureester der Formel (XXVI)

$$Y - X CO_2R^8$$
 (XXVI)

in welcher

X, Y, R<sup>8</sup> und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben,

mit 2-Benzylthio-carbonsäurehalogeniden der Formel (XXXIV)

in welcher

5

10

A, B und W die oben angegebenen Bedeutungen haben und

Hal für Halogen (insbesondere Chlor oder Brom) steht,

in Gegenwart von starken Basen acyliert (siehe z.B. M.S. Chambers, E.J. Thomas, D.J. Williams, J. Chem. Soc. Chem. Commun., (1987), 1228).

Die Benzylthio-carbonsäurehalogenide der Formel (XXXIV) sind teilweise bekannt und/oder lassen sich nach bekannten Verfahren herstellen (J. Antibiotics (1983). 26, 1589).

Die beim Verfahren (E) als Ausgangsstoffe benötigten Halogencarbonylketene der Formel (V) sind neu. Sie lassen sich nach im Prinzip bekannten Methoden in einfacher Weise herstellen (vgl. beispielsweise Org. Prep. Proced. Int., 7, (4), 155-158, 1975 und DE 1 945 703). Man erhält die Verbindungen der Formel (V)

in welcher

X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben und

Hal für Chlor oder Brom steht,

#### 5 wenn man

substituierte Phenylmalonsäuren der Formel (XXXV)

in welcher

20

X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben,

mit Säurehalogeniden, wie beispielsweise Thionylchlorid, Phosphor(V)chlorid, Phosphor(III)chlorid, Oxalylchlorid, Phosgen oder Thionylbromid gegebenenfalls in Gegenwart von Katalysatoren, wie beispielsweise Diethylformamid, Methyl-Sterylformamid oder Triphenylphosphin und gegebenenfalls in Gegenwart von Basen wie z.B. Pyridin oder Triethylamin, bei einer Temperatur zwischen -20°C und 200°C, bevorzugt zwischen 0°C und 150°C, umsetzt.

Die substituierten Phenylmalonsäuren der Formel (XXXV) sind neu. Sie lassen sich aber in einfacher Weise nach bekannten Verfahren herstellen (vgl. z.B. Organikum, VEB Deutscher Verlag der Wissenschaften, Berlin 1977, S. 517 ff).

Die für das erfindungsgemäße Verfahren (E) als Ausgangsstoffe benötigten Carbonylverbindungen der Formel (VIII) oder deren Silylenolether der Formel (VIIIa)

$$D-C=CH-A$$

$$CH_2-A$$

$$O-Si-R^{8'}$$

$$R^{8'}$$

$$(VIIIa)$$

in welchen

5

A, D und R<sup>g'</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben,

sind käufliche, allgemeine bekannte oder nach bekannten Verfahren zugängliche Verbindungen.

Die Herstellung der zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (F) als Ausgangsstoffe benötigten Ketensäurechloride der Formel (V) wurden bereits beim erfindungsgemäßen Verfahren (E) beschrieben. Die zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (F) benötigten Thioamide der Formel (IX)

$$\begin{array}{c|c}
 & H_2N \\
 & C-A
\end{array} \qquad (IX)$$

in welcher

A die oben angegebene Bedeutung hat.

sind allgemein in der Organischen Chemie bekannte Verbindungen.

Die beim Verfahren (G) als Ausgangsstoffe benötigten Verbindungen der Formel (I-4-a) sind bekannt und/oder lassen sich in einfacher Weise nach bekannten Methoden herstellen (vgl. and WO 92/16510).

Man erhält die Verbindungen der Formel (I-4-a) beispielsweise, wenn man

Verbindungen der Formel (V)

in welcher

X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben

und

5 Hal für Halogen (insbesondere Chlor oder Brom) steht,

oder

Verbindungen der Formel (VI)

$$Y \xrightarrow{Z} CH C - OR^{8}$$

$$X C - OR^{8}$$

$$O$$

$$X C - OR^{8}$$

$$O$$

in welcher

10 R<sup>8</sup>, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben,

mit Hydrazinen der Formel (VII)

in welcher

A und D die oben angegebenen Bedeutungen haben,

15 gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels,

10

15

20

wobei verwendbar sind Kohlenwasserstoffe, wie Toluol und Xylol, ferner Ether. wie Dibutylether, Tetrahydrofuran, Dioxan, Glykoldimethylether und Diglykoldimethylether, außerdem polare Lösungsmittel, wie Dimethylsulfoxid, Sulfolan, Dimethylformamid und N-Methyl-pyrrolidon, sowie, nur im Fall, daß Verbindungen der Formel (VI) eingesetzt werden, Alkohole wie Methanol, Ethanol, Propanol, Iso-Propanol, Butanol, Iso-Butanol und tert.-Butanol, und gegebenenfalls in Gegenwart einer Base, wobei in dem Fall, daß Verbindungen der Formel (V) eingesetzt werden, anorganische Basen, insbesondere Alkali- oder Erdalkalicarbonate wie Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat oder Calciumcarbonat sowie organische Basen wie beispielsweise Pyridin oder Triethylamin in Betracht kommen und in dem Fall, daß Verbindungen der Formel (VI) eingesetzt werden, Alkalimetall- und Erdalkalimetalloxide, -hydroxide und -carbonate, wie Natriumhydroxid, Kaliumhydroxid, Magnesiumoxid, Calciumoxid, Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat und Calciumcarbonat, die auch in Gegenwart von Phasentransferkatalysatoren wie z.B. Triethylbenzylammoniumchlorid, Tetrabutylammoniumbromid, Adogen 464 (= Methyltrialkyl(C<sub>8</sub>-C<sub>10</sub>)ammoniumchlorid) oder TDA 1 (= Tris-(methoxyethoxyethyl)-amin) eingesetzt werden können, Alkalimetalle wie Natrium oder Kalium, Alkalimetall- und Erdalkalimetallamide und -hydride, wie Natriumamid, Natriumhydrid und Calciumhydrid, und außerdem auch Alkalimetallalkoholate, wie Natriummethylat, Natriumethylat und Kalium-tert.-butylat in Betracht kommen, bei Temperaturen zwischen -20°C und 250°C, vorzugsweise zwischen 0°C und 150°C umsetzt.

Die Malonsäureester der Formel (VI)

$$Y = CO_2R^8$$

$$CO_2R^8$$

$$CO_2R^8$$

25 in welcher

R<sup>8</sup>, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben, sind neu.

Sie lassen sich nach allgemein bekannter Methoden der Organischen Chemie darstellen (vgl. z.B. Tetrahedron Lett. 27, 2763 (1986) und Organikum VEB Deutscher Verlag der Wissenschaften, Berlin 1977, S. 587 ff.).

WO 97/02243 PCT/EP96/02601

- 106 -

Die Hydrazine der Formel (VII)

#### A-NH-NH-D (VII),

in welcher

10

15

20

25

A und D die oben angegebenen Bedeutungen haben,

5 sind teilweise bekannt und/oder nach literaturbekannten Methoden herstellbar (vgl. beispielsweise Liebigs Ann. Chem. 585, 6 (1954); Reaktionen der organischen Synthese, C. Ferri, Seite 212, 513; Georg Thieme Verlag Stuttgart, 1978; Liebigs Ann. Chem. 443, 242 (1925); Chem. Ber. 98, 2551 (1965), Ep 508 126).

Die zur Durchführung der erfindungsgemäßen Verfahren (G), (H), (I), (J), (K), (L) und (M) außerdem als Ausgangsstoffe benötigten Säurehalogenide der Formel (X), Carbonsäureanhydride der Formel (XI), Chlorameisensäureester oder Chlorameisensensäureester oder Chlorameisensäureester oder Chlorameisensäureester oder Chlorameisensensäureester oder Chlorameisensensäureester oder Chlorameisensensaureester oder Chlorameisensensa sensäurethioester der Formel (XII), Chlormonothioameisensäureester oder Chlordithioameisensäureester der Formel (XIII), Alkylhalogenide der Formel (XIV), Sulfonsäurechloride der Formel (XV), Phosphorverbindungen der Formel (XVI) und Metallhydroxide, Metallalkoxide oder Amine der Formel (XVII) und (XVIII) und Isocyanate der Formel (XIX) und Carbamidsäurechloride der Formel (XX) sind allgemein bekannte Verbindungen der organischen bzw. anorganischen Chemie.

Die Verbindungen der Formeln (VII), (VIII), (IX) bis (XXI), (XXIV) und (XXXII) bis (XXXIV) sind darüber hinaus aus den eingangs zitierten Patentanmeldungen bekannt und/oder lassen sich nach den dort angegebenen Methoden herstellen.

Das Verfahren (A) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formel (II), in welcher A, B, D, X, Y, Z und R<sup>8</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben, in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und in Gegenwart einer Base einer intramolekularen Kondensation unterwirft.

Als Verdünnungsmittel können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (A) alle gegenüber den Reaktionsteilnehmern inerten organischen Solventien eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendbar sind Kohlenwasserstoffe, wie Toluol und Xylol. ferner Ether, wie Dibutylether, Tetrahydrofuran, Dioxan, Glykoldimethylether und

10

15

25

30

Diglykoldimethylether, außerdem polare Lösungsmittel, wie Dimethylsulfoxid, Sulfolan, Dimethylformamid und N-Methyl-pyrrolidon, sowie Alkohole wie Methanol, Ethanol, Propanol, Iso-Propanol, Butanol, Iso-Butanol und tert.-Butanol.

Als Base (Deprotonierungsmittel) können bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (A) alle üblichen Protonenakzeptoren eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendbar sind Alkalimetall- und Erdalkalimetalloxide, -hydroxide und -carbonate, wie Natriumhydroxid, Kaliumhydroxid, Magnesiumoxid, Calciumoxid, Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat und Calciumcarbonat, die auch in Gegenwart von Phasentransferkatalysatoren wie z.B. Triethylbenzylammoniumchlorid, Tetrabutylammoniumbromid, Adogen 464 (= Methyltrialkyl(C<sub>8</sub>-C<sub>10</sub>)ammoniumchlorid) oder TDA 1 (= Tris-(methoxyethoxyethyl)-amin) eingesetzt werden können. Weiterhin können Alkalimetalle wie Natrium oder Kalium verwendet werden. Ferner sind Alkalimetall- und Erdalkalimetallamide und -hydride, wie Natriumamid, Natriumhydrid und Calciumhydrid, und außerdem auch Alkalimetallalkoholate, wie Natriummethylat, Natriumethylat und Kalium-tert.-butylat einsetzbar.

Die Reaktionstemperatur kann bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (A) innerhalb eines größeren Bereiches variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man bei Temperaturen zwischen 0°C und 250°C, vorzugsweise zwischen 50°C und 150°C.

Das erfindungsgemäße Verfahren (A) wird im allgemeinen unter Normaldruck durchgeführt.

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (A) setzt man die Reaktionskomponente der Formel (II) und die deprotonierende Base im allgemeinen in äquimolaren bis etwa doppeltäquimolaren Mengen ein. Es ist jedoch auch möglich, die eine oder andere Komponente in einem größeren Überschuß (bis zu 3 Mol) zu verwenden.

Das Verfahren (B) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formel (III), in welcher A, B, X, Y, Z und R<sup>8</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben, in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und in Gegenwart einer Base intramolekular kondensiert.

Als Verdünnungsmittel können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (B) alle gegenüber den Reaktionsteilnehmern inerten organischen Solventien eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendbar sind Kohlenwasserstoffe, wie Toluol und Xylol, ferner Ether, wie Dibutylether, Tetrahydrofuran, Dioxan, Glykoldimethylether und Diglykoldimethylether, außerdem polare Lösungsmittel, wie Dimethylsulfoxid,

- 108 -

Sulfolan, Dimethylformamid und N-Methyl-pyrrolidon. Weiterhin können Alkohole wie Methanol, Ethanol, Propanol, Iso-Propanol, Butanol, Iso-Butanol und

tert.-Butanol eingesetzt werden.

5

10

15

20

30

Als Base (Deprotonierungsmittel) können bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (B) alle üblichen Protonenakzeptoren eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendbar sind Alkalimetall- und Erdalkalimetalloxide, -hydroxide und -carbonate, wie Natriumhydroxid, Kaliumhydroxid, Magnesiumoxid, Calciumoxid, Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat und Calciumcarbonat, die auch in Gegenwart von Phasentransferkatalysatoren wie z.B. Triethylbenzylammoniumchlorid, Tetrabutylammoniumbromid, Adogen 464 (= Methyltrialkyl(C<sub>8</sub>-C<sub>10</sub>)ammoniumchlorid) oder TDA 1 (= Tris-(methoxyethoxyethyl)-amin) eingesetzt werden können. Weiterhin können Alkalimetalle wie Natrium oder Kalium verwendet werden. Ferner sind Alkalimetall- und Erdalkalimetallamide und -hydride, wie Natriumamid, Natriumhydrid und Calciumhydrid, und außerdem auch Alkalimetallalkoholate, wie Natriummethylat, Natriumethylat und Kalium-tert.-butylat einsetzbar.

Die Reaktionstemperatur kann bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (B) innerhalb eines größeren Bereiches variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man bei Temperaturen zwischen 0°C und 250°C, vorzugsweise zwischen 50°C und 150°C.

Das erfindungsgemäße Verfahren (B) wird im allgemeinen unter Normaldruck durchgeführt.

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (B) setzt man die Reaktionskomponenten der Formel (III) und die deprotonierenden Basen im allgemeinen in etwa äquimolaren Mengen ein. Es ist jedoch auch möglich, die eine oder andere Komponente in einem größeren Überschuß (bis zu 3 Mol) zu verwenden.

Das Verfahren (C) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formel (IV) in welcher A, B, W, X, Y, Z und R<sup>8</sup> die oben angegebene Bedeutung haben, in Gegenwart einer Säure und gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels intramolekular cyclisiert.

Als Verdünnungsmittel können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (C) alle gegenüber den Reaktionsteilnehmern inerten organischen Solventien eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendbar sind Kohlenwasserstoffe, wie Toluol und Xylol, ferner halogenierte Kohlenwasserstoffe wie Dichlormethan, Chloroform, Ethylenchlorid, Chlorbenzol, Dichlorbenzol, außerdem polare Lösungsmittel, wie Dimethylsulfoxid, Sulfolan, Dimethylformamid und N-Methyl-pyrrolidon. Weiterhin können Alkohole wie Methanol, Ethanol, Propanol, iso-Propanol, Butanol, Isobutanol, tert.-Butanol eingesetzt werden.

Gegebenenfalls kann auch die eingesetzte Säure als Verdünnungsmittel dienen.

Als Säure können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (C) alle üblichen anorganischen und organischen Säuren eingesetzt werden, wie z.B. Halogenwasserstoffsäuren, Schwefelsäure, Alkyl-, Aryl- und Haloalkylsulfonsäuren, insbesondere werden halogenierte Alkylcarbonsäuren wie z.B. Trifluoressigsäure verwendet.

15

20

Die Reaktionstemperatur kann bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (C) innerhalb eines größeren Bereiches variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man bei Temperaturen zwischen 0°C und 250°C, vorzugsweise zwischen 50°C und 150°C.

Das erfindungsgemäße Verfahren (C) wird im allgemeinen unter Normaldruck durchgeführt.

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (C) setzt man die Reaktionskomponenten der Formeln (IV) und die Säure z.B. in äquimolaren Mengen ein. Es ist jedoch gegebenenfalls auch möglich, die Säure in katalytischen Mengen einzusetzen.

Das erfindungsgemäße Verfahren (E) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Carbonylverbindungen der Formel (VIII) oder deren Silylenolether der Formel (VIIIa)

mit Ketensäurehalogeniden der Formel (V) gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säureakzeptors umsetzt.

Als Verdünnungsmittel können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (E) alle gegenüber den Reaktionsteilnehmern inerten organischen Solventien eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendbar sind Kohlenwasserstoffe, wie o-Dichlorbenzol, Tetralin, Toluol und Xylol, ferner Ether, wie Dibutylether, Glykoldimethylether und Diglykoldimethylether, außerdem polare Lösungsmittel, wie Dimethylsulfoxid, Sulfolan, Dimethylformamid oder N-Methyl-pyrrolidon.

Als Säureakzeptoren können bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (E) alle üblichen Säureakzeptoren verwendet werden.

Vorzugsweise verwendbar sind tertiäre Amine, wie Triethylamin, Pyridin, Diazabicyclooctan (DABCO), Diazabicycloundecan (DBU), Diazabicyclononen (DBN), Hünig-Base oder N,N-Dimethyl-anilin.

Die Reaktionstemperatur kann bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (E) innerhalb eines größeren Bereiches variiert werden. Zweckmäßigerweise arbeitet man bei Temperaturen zwischen 0°C und 250°C, vorzugsweise zwischen 50°C und 220°C.

Das erfindungsgemäße Verfahren (E) wird vorzugsweise unter Normaldruck durch-20 geführt.

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (E) setzt man die Reaktionskomponenten der Formeln (VIII) und (V) und gegebenenfalls den Säureakzeptor im allgemeinen in etwa äquimolaren Mengen ein. Es ist jedoch auch möglich, die eine oder andere Komponente in einem größeren Überschuß (bis zu 5 Mol) zu verwenden.

Das erfindungsgemäße Verfahren (F) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Thioamide der Formel (IX) mit Ketensäurehalogeniden der Formel (V) gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säureakzeptors umsetzt.

15

20

25

30

Als Verdünnungsmittel können bei der erfindungsgemäßen Verfahrensvariante (F) alle inerten organischen Solventien eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendbar sind Kohlenwasserstoffe, wie o-Dichlorbenzol, Tetralin, Toluol und Xylol, ferner Ether, wie Dibutylether, Glykoldimethylether und Diglykoldimethylether, außerdem polare Lösungsmittel, wie Dimethylsulfoxid, Sulfolan, Dimethylformamid und N-Methyl-pyrrolidon.

Als Säureakzeptoren können bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (F) alle üblichen Säureakzeptoren verwendet werden.

Vorzugsweise verwendbar sind tertiäre Amine, wie Triethylamin, Pyridin, Diazabicyclooctan (DABCO), Diazabicycloundecan (DBU), Diazabicyclononen (DBN), Hünig-Base und N,N-Dimethyl-anilin.

Die Reaktionstemperatur kann bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (F) innerhalb eines größeren Bereiches variiert werden. Zweckmäßigerweise arbeitet man bei Temperaturen zwischen 0°C und 250°C, vorzugsweise zwischen 20°C und 220°C.

Das erfindungsgemäße Verfahren (F) wird zweckmäßigerweise unter Normaldruck durchgeführt.

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (F) setzt man die Reaktionskomponenten der Formeln (IX) und (V) und gegebenenfalls die Säureakzeptoren im allgemeinen in etwa äquimolaren Mengen ein. Es ist jedoch auch möglich, die eine oder andere Komponente in einem größeren Überschuß (bis zu 5 Mol) zu verwenden.

Das Verfahren (Gα) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formeln (I-1-a) bis (I-6-a) jeweils mit Carbonsäurehalogeniden der Formel (X) gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt.

Als Verdünnungsmittel können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (Gα) alle gegenüber den Säurehalogeniden inerten Selventien eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendbar sind Kohlenwasserstoffe, wie Benzin, Benzol, Toluol, Xylol und Tetralin, ferner Halogenkohlenwasserstoffe, wie Methylenchlorid, Chloroform,

10

20

30

Tetrachlorkohlenstoff, Chlorbenzol und o-Dichlorbenzol, außerdem Ketone, wie Aceton und Methylisopropylketon, weiterhin Ether, wie Diethylether, Tetrahydrofuran und Dioxan, darüberhinaus Carbonsäureester, wie Ethylacetat, Nitrile wie Acetonitril und auch stark polare Solventien, wie Dimethylformamid, Dimethylsulfoxid und Sulfolan. Wenn die Hydrolysestabilität des Säurehalogenids es zuläßt, kann die Umsetzung auch in Gegenwart von Wasser durchgeführt werden.

Als Säurebindemittel kommen bei der Umsetzung nach dem erfindungsgemäßen Verfahren (Gα) alle üblichen Säureakzeptoren in Betracht. Vorzugsweise verwendbar sind tertiäre Amine, wie Triethylamin, Pyridin, Diazabicyclooctan (DABCO), Diazabicycloundecen (DBU), Diazabicyclononen (DBN), Hünig-Base und N,N-Dimethyl-anilin, ferner Erdalkalimetalloxide, wie Magnesium- und Calciumoxid, außerdem Alkali- und Erdalkali-metall-carbonate, wie Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat und Calciumcarbonat sowie Alkalihydroxide wie Natriumhydroxid und Kaliumhydroxid.

Die Reaktionstemperatur kann bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (Gα) innerhalb eines größeren Bereiches variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man bei Temperaturen zwischen -20°C und +150°C, vorzugsweise zwischen 0°C und 100°C.

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (Gα) werden die Ausgangsstoffe der Formeln (I-1-a) bis (I-6-a) und das Carbonsäurehalogenid der Formel (X) im allgemeinen jeweils in angenähert äquivalenten Mengen verwendet. Es ist jedoch auch möglich, das Carbonsäurehalogenid in einem größeren Überschuß (bis zu 5 Mol) einzusetzen. Die Aufarbeitung erfolgt nach üblichen Methoden.

Das Verfahren (GB) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formeln (I-1-a) bis (I-6-a) jeweils mit Carbonsäureanhydriden der Formel (XI) gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt.

Als Verdünnungsmittel können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (Gß) vorzugsweise diejenigen Verdünnungsmittel verwendet werden, die auch bei der Verwendung von Säurehalogeniden vorzugsweise in Betracht kommen. Im übrigen

kann auch ein im Überschuß eingesetztes Carbonsäureanhydrid gleichzeitig als Verdünnungsmittel fungieren.

Als gegebenenfalls zugesetzte Säurebindemittel kommen beim Verfahren (Gß) vorzugsweise diejenigen Säurebindemittel in Frage, die auch bei der Verwendung von Säurehalogeniden vorzugsweise in Betracht kommen.

Die Reaktionstemperatur kann bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (Gß) innerhalb eines größeren Bereiches variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man bei Temperaturen zwischen -20°C und +150°C, vorzugsweise zwischen 0°C und 100°C.

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (Gß) werden die Ausgangsstoffe der Formeln (I-1-a) bis (I-6-a) und das Carbonsäureanhydrid der Formel (XI) im allgemeinen in jeweils angenähert äquivalenten Mengen verwendet. Es ist jedoch auch möglich, das Carbonsäureanhydrid in einem größeren Überschuß (bis zu 5 Mol) einzusetzen. Die Aufarbeitung erfolgt nach üblichen Methoden.

Im allgemeinen geht man so vor, daß man Verdünnungsmittel und im Überschuß vorhandenes Carbonsäureanhydrid sowie die entstehende Carbonsäure durch Destillation oder durch Waschen mit einem organischen Lösungsmittel oder mit Wasser entfernt.

Das Verfahren (H) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formeln (I-1-a) bis (I-6-a) jeweils mit Chlorameisensäureestern oder Chlorameisensäurethiolestern der Formel (XII) gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt.

Als Säurebindemittel kommen bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (H) alle üblichen Säureakzeptoren in Betracht. Vorzugsweise verwendbar sind tertiäre Amine, wie Triethylamin, Pyridin, DABCO, DBU, DBA, Hünig-Base und N,N-Dimethyl-anilin, ferner Erdalkalimetalloxide, wie Magnesium- und Calciumoxid, außerdem Alkali- und Erdalkalimetalloxide, wie Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat und Calciumcarbonat sowie Alkalihydroxide wie Natriumhydroxid und Kaliumhydroxid.

15

20

Als Verdünnungsmittel können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (H) alle gegenüber den Chlorameisensäureestern bzw. Chlorameisensäurethiolestern inerten Solventien eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendbar sind Kohlenwasserstoffe, wie Benzin, Benzol, Toluol, Xylol und Tetralin, ferner Halogenkohlenwasserstoffe, wie Methylenchlorid, Chloroform, Tetrachlorkohlenwasserstoff, Chlorbenzol und o-Dichlorbenzol, außerdem Ketone, wie Aceton und Methylisopropylketon, weiterhin Ether, wie Diethylether, Tetrahydrofuran und Dioxan, Nitrile wie Acetonitril, darüber hinaus Carbonsäureester, wie Ethylacetat, und auch stark polare Solventien, wie Dimethylformamid, Dimethylsulfoxid und Sulfolan.

Die Reaktionstemperatur kann bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (H) innerhalb eines größeren Bereiches variiert werden. Die Reaktionstemperatur liegt im allgemeinen zwischen -20°C und +100°C, vorzugsweise zwischen 0°C und 50°C.

Das erfindungsgemäße Verfahren (H) wird im allgemeinen unter Normaldruck durchgeführt.

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (H) werden die Ausgangsstoffe der Formeln (I-1-a) bis (I-6-a) und der entsprechende Chlorameisensäureester bzw. Chlorameisensäurethiolester der Formel (XII) im allgemeinen jeweils in angenähert äquivalenten Mengen verwendet. Es ist jedoch auch möglich, die eine oder andere Komponente in einem größeren Überschuß (bis zu 2 Mol) einzusetzen. Die Aufarbeitung erfolgt nach üblichen Methoden. Im allgemeinen geht man so vor, daß man ausgefallene Salze entfernt und das verbleibende Reaktionsgemisch durch Abziehen des Verdünnungsmittels einengt.

Das erfindungsgemäße Verfahren (I) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formeln (I-1-a) bis (I-6-a) jeweils mit (Iα) Verbindungen der Formel (XIII) in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels oder (Iβ) Schwefelkohlenstoff und anschließend mit Alkylhalogeniden der Formel (XIV) gegebenenfalls in Gegennwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart einer Base umsetzt.

Beim Herstellungsverfahren (Iα) setzt man pro Mol Ausgangsverbindung der Formeln (I-1-a) bis (I-6-a) ca. 1 Mol Chlormonothioameisensäureester bzw.

10

20

25

- 115 -

Chlordithioameisensäureester der Formel (XIII) bei 0 bis 120°C, vorzugsweise bei 20 bis 60°C um.

Als gegebenenfalls zugesetzte Verdünnungsmittel kommen alle inerten polaren organischen Lösungsmittel in Frage, wie Ether, Amide, Carbonsäureester, Nitrile, Sulfone. Sulfoxide, aber auch Halogenalkane.

Vorzugsweise werden Dimethylsulfoxid, Ethylacetat, Acetonitril, Tetrahydrofuran, Dimethylformamid oder Methylenchlorid eingesetzt.

Stellt man in einer bevorzugten Ausführungsform durch Zusatz von starken Deprotonierungsmitteln wie z.B. Natriumhydrid oder Kaliumtertiärbutylat das Enolatsalz der Verbindungen (I-1-a) bis (I-6-a) dar, kann auf den weiteren Zusatz von Säurebindemitteln verzichtet werden.

Werden Säurebindemittel eingesetzt, so kommen übliche anorganische oder organische Basen in Frage, beispielhaft seien Natriumhydroxid, Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat, Pyridin und Triethylamin aufgeführt.

Die Reaktion kann bei Normaldruck oder unter erhöhtem Druck durchgeführt werden, vorzugsweise wird bei Normaldruck gearbeitet. Die Aufarbeitung geschieht nach üblichen Methoden.

Beim Herstellungsverfahren (Iβ) setzt man pro Mol Ausgangsverbindungen der Formeln (I-1-a) bis (I-6-a) jeweils die äquimolare Menge bzw. einen Überschuß Schwefelkohlenstoff zu. Man arbeitet hierbei vorzugsweise bei Temperaturen von 0 bis 50°C und insbesondere bei 20 bis 30°C.

Oft ist es zweckmäßig zunächst aus den Verbindungen der Formeln (I-1-a) bis (I-6-a) durch Zusatz einer Base (wie z.B. Kaliumtertiärbutylat oder Natriumhydrid) das entsprechende Salz herzustellen. Man setzt die Verbindungen (I-1-a) bis (I-6-a) jeweils so lange mit Schwefelkohlenstoff um, bis die Bildung der Zwischenverbindung abgeschlossen ist, z.B. nach mehrstündigem Rühren bei Raumtemperatur.

Als Basen können beim Verfahren (Iβ) alle üblichen Protonenakzeptoren eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendbar sind Alkalimetallhydride, Alkalimetall-

10

20

alkoholate, Alkali- oder Erdalkalimetallcarbonate oder -hydrogencarbonate oder Stickstoffbasen. Genannt seien beispielsweise Natriumhydrid, Natriummethanolat, Natriumhydroxid, Calciumhydroxid, Kaliumcarbonat, Natriumhydrogencarbonat, Triethylamin, Dibenzylamin, Diisopropylamin, Pyridin, Chinolin, Diazabicyclooctan (DABCO), Diazabicyclononen (DBN) und Diazabicycloundecen (DBU).

Als Verdünnungsmittel können bei diesem Verfahren alle üblichen Lösungsmittel verwendet werden.

Vorzugsweise sind verwendbar aromatische Kohlenwasserstoffe wie Benzol oder Toluol, Alkohole wie Methanol, Ethanol, Isopropanol oder Ethylenglykol, Nitrile wie Acetonitril, Ether wie Tetrahydrofuran oder Dioxan, Amide wie Dimethylformamid oder andere polare Lösungsmittel wie Dimethylsulfoxid oder Sulfolan.

Die weitere Umsetzung mit dem Alkylhalogenid der Formel (XIV) erfolgt vorzugsweise bei 0 bis 70°C und insbesondere bei 20 bis 50°C. Hierbei wird mindestens die äquimolare Menge Alkylhalogenid eingesetzt.

15 Man arbeitet bei Normaldruck oder unter erhöhtem Druck, vorzugsweise bei Normaldruck.

Die Aufarbeitung erfolgt wiederum nach üblichen Methoden.

Das erfindungsgemäße Verfahren (J) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formeln (I-1-a) bis (I-6-a) jeweils mit Sulfonsäurechloriden der Formel (XV) gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt.

Beim Herstellungsverfahren (J) setzt man pro Mol Ausgangsverbindung der Formel (I-1-a bis I-6-a) ca. 1 Mol Sulfonsäurechlorid der Formel (XV) bei -20 bis 150°C, vorzugsweise bei 20 bis 70°C um.

Das Verfahren (J) wird vorzugsweise in Gegenwart eines Verdünnungsmittels durchgeführt.

Als Verdünnungsmittel kommen alle inerten polaren organischen Lösungsmittel in Frage wie Ether, Amide, Nitrile, Sulfone, Sulfoxide oder halogenierte Kohlenwasserstoffe wie Methylenchlorid.

Vorzugsweise werden Dimethylsulfoxid, Tetrahydrofuran, Dimethylformamid,
Methylenchlorid eingesetzt.

Stellt man in einer bevorzugten Ausführungsform durch Zusatz von starken Deprotonierungsmitteln (wie z.B. Natriumhydrid oder Kaliumtertiärbutylat) das Enolatsalz der Verbindungen (I-1-a) bis (I-6-a) dar, kann auf den weiteren Zusatz von Säurebindemitteln verzichtet werden.

Werden Säurebindemittel eingesetzt, so kommen übliche anorganische oder organische Basen in Frage, beispielhaft seien Natriumhydroxid, Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat, Pyridin und Triethylamin aufgeführt.

Die Reaktion kann bei Normaldruck oder unter erhöhtem Druck durchgeführt werden, vorzugsweise wird bei Normaldruck gearbeitet. Die Aufarbeitung geschieht nach üblichen Methoden.

Das erfindungsgemäße Verfahren (K) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formeln (I-1-a) bis (I-6-a) jeweils mit Phosphorverbindungen der Formel (XVI) gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt.

Beim Herstellungsverfahren (K) setzt man zum Erhalt von Verbindungen der Formeln (I-1-e) bis (I-6-e) auf 1 Mol der Verbindungen (I-1-a) bis (I-6-a), 1 bis 2, vorzugsweise 1 bis 1,3 Mol der Phosphorverbindung der Formel (XVI) bei Temperaturen zwischen -40°C und 150°C, vorzugsweise zwischen -10 und 110°C um.

Das Verfahren (K) wird vorzugsweise in Gegenwart eines Verdünnungsmittels durchgeführt.

Als Verdünnungsmittel kommen alle inerten, polaren organischen Lösungsmittel in Frage wie Halogenkohlenwasserstoffe, Carbonsäureester, Ether, Amide, Nitrile, Sulfone, Sulfoxide etc.

10

15

20

25

Vorzugsweise werden Acetonitril, Dimethylsulfoxid, Tetrahydrofuran, Dimethylformamid, Methylenchlorid eingesetzt.

Als gegebenenfalls zugesetzte Säurebindemittel kommen übliche anorganische oder organische Basen in Frage wie Hydroxide, Carbonate oder Amine. Beispielhaft seien Natriumhydroxid, Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat, Pyridin und Triethylamin aufgeführt.

Die Umsetzung kann bei Normaldruck oder unter erhöhtem Druck durchgeführt werden, vorzugsweise wird bei Normaldruck gearbeitet. Die Aufarbeitung geschieht nach üblichen Methoden der Organischen Chemie. Die Endprodukte werden vorzugsweise durch Kristallisation, chromatographische Reinigung oder durch sogenanntes "Andestillieren", d.h. Entfernung der flüchtigen Bestandteile im Vakuum gereinigt.

Das Verfahren (L) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formeln (I-1-a) bis (I-6-a) jeweils mit Metallhydroxiden bzw. Metallalkoxiden der Formel (XVII) oder Aminen der Formel (XVIII), gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels, umsetzt.

Als Verdünnungsmittel können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (L) vorzugsweise Ether wie Tetrahydrofuran, Dioxan, Diethylether oder aber Alkohole wie Methanol, Ethanol, Isopropanol, aber auch Wasser eingesetzt werden. Das erfindungsgemäße Verfahren (L) wird im allgemeinen unter Normaldruck durchgeführt. Die Reaktionstemperatur liegt im allgemeinen zwischen -20°C und 100°C, vorzugsweise zwischen 0°C und 50°C.

Das erfindungsgemäße Verfahren (M) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formeln (I-1-a) bis (I-6-a) jeweils mit (Mα) Verbindungen der Formel (XIX) gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Katalysators oder (Mβ) mit Verbindungen der Formel (XX) gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt.

Bei Herstellungsverfahren (Mα) setzt man pro Mol Ausgangsverbindung der Formeln (I-1-a) bis (I-6-a) ca. 1 Mol Isocy... at der Formel (XIX) bei 0 bis 100°C, vorzugsweise bei 20 bis 50°C um.

Das Verfahren ( $M\alpha$ ) wird vorzugsweise in Gegenwart eines Verdünnungsmittels durchgeführt.

Als Verdünnungsmittel kommen alle inerten organischen Lösungsmittel in Frage, wie Ether, Amide, Nitrile, Sulfone oder Sulfoxide.

Gegebenenfalls können Katalysatoren zur Beschleunigung der Reaktion zugesetzt werden. Als Katalysatoren können sehr vorteilhaft zinnorganische Verbindungen, wie z.B. Dibutylzinndilaurat eingesetzt werden.

Es wird vorzugsweise bei Normaldruck gearbeitet.

20

Beim Herstellungsverfahren (Mβ) setzt man pro Mol Ausgangsverbindung der Formeln (I-1-a) bis (I-6-a) ca. 1 Mol Carbamidsäurechlorid der Formel (XX) bei 0 bis 150°C, vorzugsweise bei 20 bis 70°C um.

Als gegebenenfalls zugesetzte Verdünnungsmittel kommen alle inerten polaren organischen Lösungsmittel in Frage wie Ether, Carbonsäureester, Nitrile, Amide, Sulfone, Sulfoxide oder halogenierte Kohlenwasserstoffe.

Vorzugsweise werden Dimethylsulfoxid, Tetrahydrofuran, Dimethylformamid oder Methylenchlorid eingesetzt.

Stellt man in einer bevorzugten Ausführungsform durch Zusatz von starken Deprotonierungsmitteln (wie z.B. Natriumhydrid oder Kaliumtertiärbutylat) das Enolatsalz der Verbindung (I-1-a) bis (I-6-a) dar, kann auf den weiteren Zusatz von Säurebindemitteln verzichtet werden.

Werden Säurebindemittel eingesetzt, so kommen übliche anorganische oder organische Basen in Frage, beispielhaft seien Natriumhydroxid, Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat, Triethylamin oder Pyridin genannt.

Die Reaktion kann bei Normaldruck oder unter erhöhtem Druck durchgeführt werden, vorzugsweise wird bei Normaldruck gearbeitet. Die Aufarbeitung geschieht nach üblichen Methoden.

WO 97/02243 PCT/EP96/02601

Die Wirkstoffe eignen sich zur Bekämpfung von tierischen Schädlingen, vorzugsweise Arthropoden und Nematoden, insbesondere Insekten und Spinnentieren, die in der Landwirtschaft, in Forsten, im Vorrats- und Materialschutz sowie auf dem Hygienesektor vorkommen. Sie sind gegen normal sensible und resistente Arten sowie gegen alle oder einzelne Entwicklungsstadien wirksam. Zu den oben erwähnten Schädlingen gehören:

Aus der Ordnung der Isopoda z.B. Oniscus asellus, Armadillidium vulgare, Porcellio scaber.

Aus der Ordnung der Diplopoda z.B. Blaniulus guttulatus

10 Aus der Ordnung der Chilopoda z.B. Geophilus carpophagus, Scutigera spec.

Aus der Ordnung der Symphyla z.B. Scutigerella immaculata.

Aus der Ordnung der Thysanura z.B. Lepisma saccharina.

Aus der Ordnung der Collembola z.B. Onychiurus armatus.

Aus der Ordnung der Orthoptera z.B. Blatta orientalis, Periplaneta americana,
Leucophaea maderae, Blattella germanica, Acheta domesticus, Gryllotalpa spp.,
Locusta migratoria migratorioides, Melanoplus differentialis, Schistocerca gregaria.

Aus der Ordnung der Dermaptera z.B. Forficula auricularia. Aus der Ordnung der Isoptera z.B. Reticulitermes spp..

Aus der Ordnung der Anoplura z.B. Phylloxera vastatrix, Pemphigus spp.,
Pediculus humanus corporis, Haematopinus spp., Linognathus spp..
Aus der Ordnung der Mallophaga z.B. Trichodectes spp., Damalinea spp.
Aus der Ordnung der Thysanoptera z.B. Hercinothrips femoralis, Thrips tabaci.
Aus der Ordnung der Heteroptera z.B. Eurygaster spp., Dysdercus intermedius,
Piesma quadrata, Cimex lectularius, Rhodnius prolixus, Triatoma spp.

Aus der Ordnung der Homoptera z.B. Aleurodes brassicae, Bemisia tabaci, Trialeurodes vaporariorum, Aphis gossypii, Brevicoryne brassicae, Cryptomyzus ribis, Aphis fabae, Doralis pomi, Eriosoma lanigerum, Hyalopterus arundinis, Macrosiphum avenae, Myzus spp., Phorodon humuli, Rhopalosiphum padi, Empoasca spp., Euscelis bilobatus, Nephor tix cincticeps, Lecanium corni, Saissetia oleae, Laodelphax striatellus, Nil. parvata lugens, Aonidiella aurantii, Aspidiotus hederae, Pseudococcus spp. Psylla spp.

10

15

20

25

30

Aus der Ordnung der Lepidoptera z.B. Pectinophora gossypiella, Bupalus piniarius, Cheimatobia brumata, Lithocolletis blancardella, Hyponomeuta padella, Plutella maculipennis, Malacosoma neustria, Euproctis chrysorrhoea, Lymantria spp. Bucculatrix thurberiella, Phyllocnistis citrella, Agrotis spp., Euxoa spp., Feltia spp., Earias insulana, Heliothis spp., Spodoptera exigua, Mamestra brassicae, Panolis flammea, Prodenia litura, Spodoptera spp., Trichoplusia ni, Carpocapsa pomonella, Pieris spp., Chilo spp., Pyrausta nubilalis, Ephestia kuehniella, Galleria mellonella, Tineola bisselliella, Tinea pellionella, Hofmannophila pseudospretella, Cacoecia podana, Capua reticulana, Choristoneura fumiferana, Clysia ambiguella, Homona magnanima, Tortrix viridana.

Aus der Ordnung der Coleoptera z.B. Anobium punctatum, Rhizopertha dominica, Acanthoscelides obtectus, Acanthoscelides obtectus, Hylotrupes bajulus, Agelastica alni, Leptinotarsa decemlineata, Phaedon cochleariae, Diabrotica spp., Psylliodes chrysocephala, Epilachna varive stis, Atomaria spp., Oryzaephilus surinamensis, Antho nomus spp., Sitophilus spp., Otiorrhynchus sulcatus, Cosmopolites sordidus, Ceuthorrhynchus assimilis, Hypera postica, Dermestes spp., Trogoderma spp., Anthrenus spp., Attagenus spp., Lyctus spp., Meligethes aeneus, Ptinus spp., Niptus hololeucus, Gibbium psylloides, Tribolium spp., Tenebrio molitor, Agriotes spp., Cono derus spp., Melolontha melolontha, Amphimallon solsti tialis, Costelytra zealandica.

Aus der Ordnung der Hymenoptera z.B. Diprion spp., Hoplocampa spp., Lasius spp., Monomorium pharaonis, Vespa spp.

Aus der Ordnung der Diptera z.B. Aedes spp., Anopheles spp., Culex spp., Drosophila melanogaster, Musca spp., Fannia spp., Calliphora erythrocephala, Lucilia spp., Chrysomyia spp., Cuterebra spp., Gastrophilus spp., Hyppobosca spp., Stomoxys spp., Oestrus spp., Hypoderma spp., Tabanus spp., Tannia spp., Bibio hortulanus, Oscinella frit, Phorbia spp., Pegomyia hyoscyami, Ceratitis capitata, Dacus oleae, Tipula paludosa.

Aus der Ordnung der Siphonaptera z.B. Xenopsylla cheopis, Ceratophyllus spp.. Aus der Ordnung der Arachnida z.B. Scorpio maurus, Latrodectus mactans.

Aus der Ordnung der Acarina z.B. Acarus siro, Argas spp., Ornithodoros spp., Dermanyssus gallinae, Eriophyes ribis, Phyllocoptruta oleivora, Boophilus spp.,

- 122 -

Rhipicephalus spp., Amblyomma spp., Hyalomma spp., Ixodes spp., Psoroptes spp., Chorioptes spp., Sarcoptes spp., Tarsonemus spp., Bryobia praetiosa, Panonychus spp., Tetranychus spp.,

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe zeichnen sich durch eine hohe insektizide und 5 akarizide Wirksamkeit aus.

Sie lassen sich mit besonders gutem Erfolg zur Bekämpfung von pflanzenschädigenden Insekten, wie beispielsweise gegen die Larven des Meerettichblattkäfers (Phaedon cochleariae) oder gegen die Larven der grünen Reiszikade (Nephotettix cincticeps) gegen die Raupen der Kohlschabe (Plutella maculipennis).

10 Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können weiterhin als Defoliants, Desiccants, Krautabtötungsmittel und insbesondere als Unkrautvernichtungsmittel verwendet werden. Unter Unkraut im weitesten Sinne sind alle Pflanzen zu verstehen, die an Orten aufwachsen, wo sie unerwünscht sind. Ob die erfindungsgemäßen Stoffe als totale oder selektive Herbizide wirken, hängt im wesentlichen von der ange-15 wendeten Menge ab.

Die zur Unkrautbekämpfung notwendigen Dosierungen der erfindungsgemäßen Wirkstoffe liegen zwischen 0,001 und 10 kg/ha, vorzugsweise zwischen 0,005 und 5 kg/ha.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können z.B. bei den folgenden Pflanzen ver-20 wendet werden:

25

Dikotyle Unkräter der Gattungen: Sinapis, Lepidium, Galium, Stellaria, Matricaria. Anthemis, Galinsoga, Chenopodium, Urtica, Senecio, Amaranthus, Portulaca, Xanthium, Convolvulus, Ipomoea, Polygonum, Sesbania, Ambrosia, Cirsium, Carduus, Sonchus, Solanum, Rorippa, Rotola, Lindernia, Lamium, Veronica, Abutilon, Emex, Datura, Viola, Galeopsis, Papaver, Centaurea, Trifolium, Ranunculus, Taraxacum.

Dikotyle Kulturen der Gattungen: Gossypium, Glycine, Beta, Daucus, Phaseolus, Pisum, Solanum, Linum, Ipomoea, Vicia, Nicotiana, Lycopersicon, Arachis, Brassica, Lactuca, Cucumis, Cucurbita.

WO 97/02243 PCT/EP96/02601

5

10

15

20

25

30

Monokotyle Unkräuter der Gattungen: Echinochloa, Setaria, Panicum, Digitaria, Phleum, Poa, Festuca, Eleusine, Brachiaria, Lolium, Bromus, Avena, Cyperus, Sorghum, Agropyron, Cycnodon, Monochoria, Fimbristylis, Sagittaria, Eleocharis, Scirpus, Paspalum, Ischaemum, Sphenoclea, Dactyloctenium, Agrostis, Alopecurus, Apera.

- 123 -

Monokotyle Kulturen der Gattungen: Oryza, Zea, Triticum, Hordeum, Avena, Secale, Sorghum, Panicum, Sachharum, Ananas, Asparagus, Allium.

Die Verwendung der erfindungsgemäßen Wirkstoffe ist jedoch keineswegs auf diese Gattungen beschränkt, sondern erstreckt sich in gleicher Weise auch auf andere Pflanzen.

Die Verbindungen eignen sich in Abhängigkeit von der Konzentration zur Totalunkrautbekämpfung z.B. auf Industrie- und Gleisanlagen und auf Wegen und Plätzen mit und ohne Baumbewuchs. Ebenso können die Verbindungen zur Unkrautbekämpfung in Dauerkulturen, z.B. Forst, Ziergehölz-, Obst, Wein-, Citrus-, Nuß-, Bananen-, Kaffee-, Tee-, Gummi-, Ölpalm-, Kakao-, Beerenfrucht- und Hopfenanlagen, auf Zier- und Sportrasen und Weideflächen und zur selektiven Unkrautbekämpfung in einjährigen Kulturen eingesetzt werden.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe eignen sich sehr gut zur selektiven Bekämpfung monokotyler Unkräuter in dikotylen Kulturen im Vor- und Nachlaufverfahren. Sie können beispielsweise in Baumwolle oder Zuckerrüben mit sehr gutem Erfolg zur Bekämpfung von Schadgräser eingesetzt werden.

Die Wirkstoffe können in die üblichen Formulierungen überführt werden, wie Lösungen, Emulsionen, Spritzpulver, Suspensionen, Pulver, Stäubemittel, Pasten, lösliche Pulver, Granulate, Suspensions-Emulsions-Konzentrate, Wirkstoff-imprägnierte Natur- und synthetische Stoffe sowie Feinstverkapselungen in polymeren Stoffen.

Diese Formulierungen werden in bekannter Weise hergestellt, z.B. durch Vermischen der Wirkstoffe mit Streckmitteln, also flüssigen Lösungsmitteln und/oder festen Trägerstoffen, gegebenenfalls unter Verwendung von oberflächenaktiven Mitteln, also Emulgiermitteln und/oder Dispergiermitteln und/oder schaumerzeugenden Mitteln.

- 124 -

Im Falle der Benutzung von Wasser als Streckmittel können z.B. auch organische Lösungsmittel als Hilfslösungsmittel verwendet werden. Als flüssige Lösungsmittel kommen im wesentlichen in Frage: Aromaten, wie Xylol, Toluol, oder Alkylnaphthaline, chlorierte Aromaten und chlorierte aliphatische Kohlenwasserstoffe, wie Chlorbenzole, Chlorethylene oder Methylenchlorid, aliphatische Kohlenwasserstoffe, wie Cyclohexan oder Paraffine, z.B. Erdölfraktionen, mineralische und pflanzliche Öle, Alkohole, wie Butanol oder Glykol sowie deren Ether und Ester, Ketone wie Aceton, Methylethylketon, Methylisobutylketon oder Cyclohexanon, stark polare Lösungsmittel, wie Dimethylformamid und Dimethylsulfoxid, sowie Wasser.

Als feste Trägerstoffe kommen in Frage:

5

10

15

20

25

30

z.B. Ammoniumsalze und natürliche Gesteinsmehle, wie Kaoline, Tonerden, Talkum, Kreide, Quarz, Attapulgit, Montmorillonit oder Diatomeenerde und synthetische Gesteinsmehle, wie hochdisperse Kieselsäure, Aluminiumoxid und Silikate, als feste Trägerstoffe für Granulate kommen in Frage: z.B. gebrochene und fraktionierte natürliche Gesteine wie Calcit, Marmor, Bims, Sepiolith, Dolomit sowie synthetische Granulate aus anorganischen und organischen Mehlen sowie Granulate aus organischem Material wie Sägemehl, Kokosnußschalen, Maiskolben und Tabakstengeln; als Emulgier- und/oder schaumerzeugende Mittel kommen in Frage: z.B. nichtionogene und anionische Emulgatoren, wie Polyoxyethylen-Fettsäure-Ester, Polyoxyethylen-Fettalkohol-Ether, z.B. Alkylaryl-polyglykolether, Alkylsulfonate, Alkylsulfate, Arylsulfonate sowie Einweißhydrolysate; als Dispergiermittel kommen in Frage: z.B. Lignin-Sulfitablaugen und Methylcellulose.

Es können in den Formulierungen Haftmittel wie Carboxymethylcellulose. natürliche und synthetische pulvrige, körnige oder latexförmige Polymere verwendet werden, wie Gummiarabicum, Polyvinylalkohol, Polyvinylacetat, sowie natürliche Phospholipide, wie Kephaline und Lecithine und synthetische Phospholipide. Weitere Additive können mineralische und vegetabile Öle sein.

Es können Farbstoffe wie anorganische Pigmente, z.B. Eisenoxid, Titanoxid, Ferrocyanblau und organische Farbstoffe, wie Alizarin-, Azo- und Metallphthalocyaninfarbstoffe und Spurennährstoffe wie Salze von Eisen, Mangan, Bor, Kupfer, Kobalt, Molybdän und Zink verwendet werden.

20

25

Die Formulierungen enthalten im allgemeinen zwischen 0,1 und 95 Gew.-% Wirkstoff, vorzugsweise zwischen 0,5 und 90 %.

Der erfindungsgemäße Wirkstoff kann in seinen handelsüblichen Formulierungen sowie in den aus diesen Formulierungen bereiteten Anwendungsformen in Mischung mit anderen Wirkstoffen, wie Insektiziden, Lockstoffen, Sterilantien, Akariziden, Nematiziden, Fungiziden, wachstumsregulierenden Stoffen oder Herbiziden vorliegen. Zu den Insektiziden zählen beispielsweise Phosphorsäureester, Carbamate, Carbonsäureester, chlorierte Kohlenwasserstoffe, Phenylharnstoffe, durch Mikroorganismen hergestellte Stoffe u.a.

10 Besonders günstige Mischpartner sind z.B. die folgenden:

#### Fungizide:

2-Aminobutan; 2-Anilino-4-methyl-6-cyclopropyl-pyrimidin; 2',6'-Dibromo-2-methyl-4'-trifluoromethoxy-4'-trifluoro-methyl-1,3-thiazol-5-carboxanilid; 2,6-Dichloro-N-(4-trifluoromethylbenzyl)-benzamid; (E)-2-Methoxyimino-N-methyl-2-(2-methylbenzyl)

phenoxyphenyl)-acetamid; 8-Hydroxyquinolinsulfat; Methyl-(E)-2-{2-[6-(2-cyano-phenoxy)-pyrimidin-4-yloxy]-phenyl}-3-methoxyacrylat; Methyl-(E)-methoximino-[alpha-(o-tolyloxy)-o-tolyl]acetat; 2-Phenylphenol (OPP), Aldimorph, Ampropylfos, Anilazin, Azaconazol,

Benalaxyl, Benodanil, Benomyl, Binapacryl, Biphenyl, Bitertanol, Blasticidin-S, Bromuconazole, Bupirimate, Buthiobate,

Calciumpolysulfid, Captafol, Captan, Carbendazim, Carboxin, Chinomethionat (Quinomethionat), Chloroneb, Chloropicrin, Chlorothalonil, Chlozolinat, Cufraneb, Cymoxanil, Cyproconazole, Cyprofuram,

Dichlorophen, Diclobutrazol, Diclofluanid, Diclomezin, Dicloran, Diethofencarb, Difenoconazol, Dimethirimol, Dimethomorph, Diniconazol, Dinocap, Diphenylamin, Dipyrithion, Ditalimfos, Dithianon, Dodine, Drazoxolon,

Edifenphos, Epoxyconazole, Ethirimol, Etridiazol,

Fenarimol, Fenbuconazole, Fenfuram, Fenitropan, Fenpiclonil, Fenpropidin, Fenpropimorph, Fentinacetat, Fentinhydroxyd, Ferbam, Ferimzone, Fluazinam,

Fludioxonil, Fluoromide, Fluquinconazole, Flusilazole, Flusulfamide, Flutolanil, Flutriafol, Folpet, Fosetyl-Aluminium, Fthalide, Fuberidazol, Furalaxyl, Furmecyclox,

Guazatine,

Hexachlorobenzol, Hexaconazol, Hymexazol,

Imazalil, Imibenconazol, Iminoctadin, Iprobenfos (IBP), Iprodion, Isoprothiolan, Kasugamycin, Kupfer-Zubereitungen, wie: Kupferhydroxid, Kupfernaphthenat, Kupferoxychlorid, Kupfersulfat, Kupferoxid, Oxin-Kupfer und Bordeaux-Mischung,

Mancopper, Mancozeb, Maneb, Mepanipyrim, Mepronil, Metalaxyl, Metconazol, Methasulfocarb, Methfuroxam, Metiram, Metsulfovax, Myclobutanil,

Nickel-dimethyldithiocarbamat, Nitrothal-isopropyl, Nuarimol.

Ofurace, Oxadixyl, Oxamocarb, Oxycarboxin,

Pefurazoat, Penconazol, Pencycuron, Phosdiphen, Phthalid, Pimaricin, Piperalin,

Polycarbamate, Polyoxin, Probenazol, Prochloraz, Procymidon, Propamocarb, Propiconazole, Propineb, Pyrazophos, Pyrifenox, Pyrimethanil, Pyroquilon, Quintozen (PCNB),

Schwefel und Schwefel-Zubereitungen,

Tebuconazol, Tecloftalam, Tecnazen, Tetraconazol, Thiabendazol, Thicyofen,

Thiophanat-methyl, Thiram, Tolclophos-methyl, Tolylfluanid, Triadimefon, Triadimenol, Triazoxid, Trichlamid, Tricyclazol, Tridemorph, Triflumizol, Triforin, Triticonazol,

Validamycin A, Vinclozolin,

Zineb, Ziram

### 20 Bakterizide:

Bronopol, Dichlorophen, Nitrapyrin, Nickel-Dimethyldithiocarbamat, Kasugamycin, Octhilinon, Furancarbonsäure, Oxytetracyclin, Probenazol, Streptomycin, Tecloftalam, Kupfersulfat und andere Kupfer-Zubereitungen.

#### Insektizide / Akarizide / Nematizide:

Abamectin, Abamectin, AC 303 630, Acephat, Acrinathrin, Alanycarb, Aldicarb, Alphamethrin, Amitraz, Avermectin, AZ 60541, Azadirachtin, Azinphos A, Azinphos M, Azocyclotin,

Bacillus thuringiensis, Bendiocarb, Benfuracarb, Bensultap, Betacyluthrin, Bifenthrin, BPMC, Brofenprox, Bromophos A, Bufencarb, Buprofezin, Butocarboxin,

30 Butylpyridaben,

Cadusafos, Carbaryl, Carbofuran, Carbophenothion, Carbosulfan, Cartap, CGA 157 419, CGA 184699, Chloethocarb, Chlorethoxyfos, Chlorfenvinphos, Chlorptifos, Chlorpyrifos M, Cis-Resmethrin, Clocythrin, Clofentezin, Cyanophos, Cycloprothrin, Cyfluthrin, Cyhalothrin, Cyhexatin,

35 Cypermethrin, Cyromazin,

Deltamethrin, Demeton M, Demeton S, Demeton-S-methyl, Diafenthiuron, Diazinon, Dichlofenthion, Dichlorvos, Dicliphos, Dicrotophos, Diethion, Diflubenzuron, Dimethoat, Dimethylvinphos, Dioxathion, Disulfoton,

Edifenphos, Emamectin, Esfenvalerat, Ethiofencarb, Ethion, Ethofenprox, Etho-

5 prophos, Etrimphos,

Fenamiphos, Fenazaquin, Fenbutatinoxid, Fenitrothion, Fenobucarb, Fenothiocarb, Fenoxycarb, Fenpropathrin, Fenpyrad, Fenpyroximat, Fenthion, Fenvalerate, Fipronil, Fluazinam, Flucycloxuron, Flucythrinat, Flufenoxuron, Flufenprox, Fluvalinate, Fonophos, Formothion, Fosthiazat, Fubfenprox, Furathiocarb,

10 HCH, Heptenophos, Hexaflumuron, Hexythiazox,
Imidacloprid, Iprobenfos, Isazophos, Isofenphos, Isoprocarb, Isoxathion, Ivemectin,
Lamda-cyhalothrin, Lufenuron,

Malathion, Mecarbam, Mervinphos, Mesulfenphos, Metaldehyd, Methacrifos, Methamidophos, Methidathion, Methiocarb, Methomyl, Metolcarb, Milbemectin,

15 Monocrotophos, Moxidectin,

Naled, NC 184, NI 25, Nitenpyram

Omethoat, Oxamyl, Oxydemethon M, Oxydeprofos,

Parathion A, Parathion M, Permethrin, Phenthoat, Phorat, Phosalon, Phosmet, Phosphamdon, Phoxim, Pirimicarb, Pirimiphos M, Primiphos A, Profenofos,

20 Promecarb, Propaphos, Propoxur, Prothiofos, Prothoat, Pymetrozin, Pyrachlophos, Pyradaphenthion, Pyresmethrin, Pyrethrum, Pyridaben, Pyrimidifen, Pyriproxifen, Quinalphos,

RH 5992,

Salithion, Sebufos, Silafluofen, Sulfotep, Sulprofos,

Tebufenozid, Tebufenpyrad, Tebupirimphos, Teflubenzuron, Tefluthrin, Temephos, Terbam, Terbufos, Tetrachlorvinphos, Thiafenox, Thiodicarb, Thiofanox, Thiomethon, Thionazin, Thuringiensin, Tralomethrin, Triarathen, Triazophos, Triazuron, Trichlorfon, Triflumuron, Trimethacarb,

Vamidothion, XMC, Xylylcarb, YI 5301 / 5302, Zetamethrin.

## 30 Herbizide:

beispielsweise Anilide, wie z.B. Diflufenican und Propanil; Arylcarbonsäuren, wie z.B. Dichlorpicolinsäure, Dicamba und Picloram; Aryloxyalkansäuren, wie z.B. 2,4 D, 2,4 DB, 2,4 DP, Fluroxypyr, MCPA, MCPP und Triclopyr; Aryloxy-phenoxyalkansäureester, wie z.B. Diclofop-methyl, Fenoxaprop-ethyl, Fluazifop-butyl,

Haloxyfop-methyl und Quizalofop-ethyl; Azinone, wie z.B. Chloridazon und Norflurazon; Carbamate, wie z.B. Chlorpropham, Desmedipham, Phenmedipham

10

15

und Propham; Chloracetanilide, wie z.B. Alachlor, Acetochlor, Butachlor, Metazachlor, Metolachlor, Pretilachlor und Propachlor; Dinitroaniline, wie z.B. Oryzalin, Pendimethalin und Trifluralin; Diphenylether, wie z.B. Acifluorfen, Bifenox, Fluoroglycofen, Fomesafen, Halosafen, Lactofen und Oxyfluorfen; Harnstoffe, wie z.B. Chlortoluron, Diuron, Fluometuron, Isoproturon, Linuron und Methabenzthiazuron; Hydroxylamine, wie z.B. Alloxydim, Clethodim, Cycloxydim, Sethoxydim und Tralkoxydim; Imidazolinone, wie z.B. Imazethapyr, Imazamethabenz, Imazapyr und Imazaquin; Nitrile, wie z.B. Bromoxynil, Dichlobenil und Ioxynil; Oxyacetamide, wie z.B. Mefenacet; Sulfonylharnstoffe, wie z.B. Amidosulfuron, Bensulfuron-methyl, Chlorimuron-ethyl, Chlorsulfuron, Cinosulfuron, Metsulfuron-methyl, Nicosulfuron, Primisulfuron, Pyrazosulfuronethyl, Thifensulfuron-methyl, Triasulfuron und Tribenuron-methyl; Thiolcarbamate, wie z.B. Butylate, Cycloate, Diallate, EPTC, Esprocarb, Molinate, Prosulfocarb, Thiobencarb und Triallate; Triazine, wie z.B. Atrazin, Cyanazin, Simazin, Simetryne, Terbutryne und Terbutylazin; Triazinone, wie z.B. Hexazinon, Metamitron und Metribuzin; Sonstige, wie z.B. Aminotriazol, Benfuresate, Bentazone, Cinmethylin, Clomazone, Clopyralid, Difenzoquat, Dithiopyr, Ethofumesate, Fluorochloridone, Glufosinate, Glyphosate, Isoxaben, Pyridate, Quinchlorac, Quinmerac, Sulphosate und Tridiphane.

- Der erfindungsgemäße Wirkstoff kann ferner in seinen handelsüblichen Formulierungen sowie in den aus diesen Formulierungen bereiteten Anwendungsformen
  in Mischung mit Synergisten vorliegen. Synergisten sind Verbindungen, durch die
  die Wirkung der Wirkstoffe gesteigert wird, ohne daß der zugesetzte Synergist
  selbst aktiv wirksam sein muß.
- Der Wirkstoffgehalt der aus den handelsüblichen Formulierungen bereiteten Anwendungsformen kann in weiten Bereichen variieren. Die Wirkstoffkonzentration der Anwendungsformen kann von 0,0000001 bis zu 95 Gew.-% Wirkstoff, vorzugsweise zwischen 0,0001 und 1 Gew.-% liegen.

Die Anwendung geschieht in einer den Anwendungsformen angepaßten üblichen Weise.

Bei der Anwendung gegen Hygiene- und Vorratsschädlinge zeichnet sich der Wirkstoff durch eine hervorragende Residualwirkung auf Holz und Ton sowie durch eine gute Alkalistabilität auf gekälkten Unterlagen aus.

10

15

30

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe wirken nicht nur gegen Pflanzen-, Hygieneund Vorratsschädlinge, sondern auch auf dem veterinärmedizinischen Sektor gegen tierische Parasiten (Ektoparasiten) wie Schildzecken, Lederzecken, Räudemilben, Laufmilben, Fliegen (stechend und leckend), parasitierende Fliegenlarven, Läuse, Haarlinge, Federlinge und Flöhe. Zu diesen Parasiten gehören:

Aus der Ordnung der Anoplurida z.B. Haematopinus spp., Linognathus spp., Pediculus spp., Phtirus spp., Solenopotes spp..

Aus der Ordnung der Mallophagida und den Unterordnungen Amblycerina sowie Ischnocerina z.B. Trimenopon spp., Menopon spp., Trinoton spp., Bovicola spp., Werneckiella spp., Lepikentron spp., Damalina spp., Trichodectes spp., Felicola spp..

Aus der Ordnung Diptera und den Unterordnungen Nematocerina sowie Brachycerina z.B. Aedes spp., Anopheles spp., Culex spp., Simulium spp., Eusimulium spp., Phlebotomus spp., Lutzomyia spp., Culicoides spp., Chrysops spp., Hybomitra spp., Atylotus spp., Tabanus spp., Haematopota spp., Philipomyia spp., Braula spp., Musca spp., Hydrotaea spp., Stomoxys spp., Haematobia spp., Morellia spp., Fannia spp., Glossina spp., Calliphora spp., Lucilia spp., Chrysomyia spp., Wohlfahrtia spp., Sarcophaga spp., Oestrus spp., Hypoderma spp., Gasterophilus spp., Hippobosca spp., Lipoptena spp., Melophagus spp..

Aus der Ordnung der Siphonapterida z.B. Pulex spp., Ctenocephalides spp., Xenopsylla spp., Ceratophyllus spp..

Aus der Ordnung der Heteropterida z.B. Cimex spp., Triatoma spp., Rhodnius spp., Panstrongylus spp..

Aus der Ordnung der Blattarida z.B. Blatta orientalis, Periplaneta americana, Blattela germanica, Supella spp..

Aus der Unterklasse der Acaria (Acarida) und den Ordnungen der Meta- sowie Mesostigmata z.B. Argas spp., Ornithodorus spp., Otabius spp., Ixodes spp., Amblyomma spp., Boophilus spp., Dermacentor spp., Haemaphysalis spp., Hyalomma spp., Rhipicephalus spp., Dermanyssus spp., Raillietia spp., Pneumonyssus spp., Sternostoma spp., Varroa spp..

10

15

20

25

30

Aus der Ordnung der Actinedida (Prostigmata) und Acaridida (Astigmata) z.B. Acarapis spp., Cheyletiella spp., Ornithocheyletia spp., Myobia spp., Psorergates spp., Demodex spp., Trombicula spp., Listrophorus spp., Acarus spp., Tyrophagus spp., Caloglyphus spp., Hypodectes spp., Pterolichus spp., Psoroptes spp., Chorioptes spp., Otodectes spp., Sarcoptes spp., Notoedres spp., Knemidocoptes spp., Cytodites spp., Laminosioptes spp..

Beispielsweise zeigen sie eine hervorragende Wirksamkeit gegen Boophilus microplus und Lucilia cuprina.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe der Formel (I) eignen sich auch zur Bekämpfung von Arthropoden, die landwirtschaftliche Nutztiere, wie z.B. Rinder, Schafe, Ziegen, Pferde, Schweine, Esel, Kamele, Büffel, Kaninchen, Hühner, Puten, Enten, Gänse, Bienen, sonstige Haustiere wie z.B. Hunde, Katzen, Stubenvögel, Aquarienfische sowie sogenannte Versuchstiere, wie z.B. Hamster, Meerschweinchen, Ratten und Mäuse befallen. Durch die Bekämpfung dieser Arthropoden sollen Todesfälle und Leistungsminderungen (bei Fleisch, Milch, Wolle, Häuten, Eiern, Honig usw.) vermindert werden, so daß durch den Einsatz der erfindungsgemäßen Wirkstoffe eine wirtschaftlichere und einfachere Tierhaltung möglich ist.

Die Anwendung der erfindungsgemäßen Wirkstoffe geschieht im Veterinärsektor in bekannter Weise durch enterale Verabreichung in Form von beispielsweise Tabletten, Kapseln, Tränken, Drenchen, Granulaten, Pasten, Boli, des feed-through-Verfahrens, von Zäpfchen, durch parenterale Verabreichung, wie zum Beispiel durch Injektionen (intramuskulär, subcutan, intravenös, intraperitonal u.a.), Implantate, durch nasale Applikation, durch dermale Anwendung in Form beispielsweise des Tauchens oder Badens (Dippen), Sprühens (Spray), Aufgießens (Pour-on und Spot-on), des Waschens, des Einpuderns sowie mit Hilfe von wirkstoffhaltigen Formkörpern, wie Halsbändern, Ohrmarken, Schwanzmarken, Gliedmaßenbändern, Halftern, Markierungsvorrichtungen usw.

Bei der Anwendung für Vieh, Geflügel, Haustiere etc. kann man die Wirkstoffe der Formel (I) als Formulierungen (beispielsweise Pulver, Emulsionen, fließfähige Mittel), die die Wirkstoffe in einer Menge von 1 bis 80 Gew.-% enthalten, direkt oder nach 100 bis 10 000-facher Verdünnung anwenden oder sie als chemisches Bad verwenden.

WO 97/02243 PCT/EP96/02601

Außerdem wurde gefunden, daß die erfindungsgemäßen Verbindungen der Formel (I) eine hohe insektizide Wirkung gegen Insekten zeigen, die technische Materialien zerstören.

Beispielhaft und vorzugsweise - ohne jedoch zu limitieren - seien die folgenden

5 Insekten genannt:

#### Käfer wie

10

Hylotrupes bajulus, Chlorophorus pilosis, Anobium punctatum, Xestobium rufovillosum, Ptilinus pecticornis, Dendrobium pertinex, Ernobius mollis, Priobium carpini, Lyctus brunneus, Lyctus africanus, Lyctus planicollis, Lyctus linearis, Lyctus pubescens, Trogoxylon aequale, Minthes rugicollis, Xyleborus spec. Tryptodendron spec. Apate monachus, Bostrychus capucins, Heterobostrychus brunneus, Sinoxylon spec. Dinoderus minutus.

## Hautflügler wie

Sirex juvencus, Urocerus gigas, Urocerus gigas taignus, Urocerus augur.

## 15 Termiten wie

Kalotermes flavicollis, Cryptotermes brevis, Heterotermes indicola, Reticulitermes flavipes, Reticulitermes santonensis, Reticulitermes lucifugus, Mastotermes darwiniensis, Zootermopsis nevadensis, Coptotermes formosanus.

#### Borstenschwänze

20 wie Lepisma saccharina.

Unter technischen Materialien sind im vorliegenden Zusammenhang nicht-lebende Materialien zu verstehen, wie vorzugsweise Kunststoffe, Klebstoffe, Leime, Papiere und Kartone, Leder, Holz und Holzverarbeitungsprodukte und Anstrichmittel

Ganz besonders bevorzugt handelt es sich bei dem vor Insektenbefall zu schützenden Material um Holz und Holzverarbeitungsprodukte.

Unter Holz und Holzverarbeitungsprodukten, welche durch das erfindungsgemäße Mittel bzw. dieses enthaltende Mischungen geschützt werden kann, ist beispielhaft zu verstehen: Bauholz, Holzbalken, Eisenbahnschwellen, Brückenteile, Bootsstege, Holzfahrzeuge, Kisten, Paletten, Container, Telefonmasten, Holzverkleidungen,

Holzfenster und -türen, Sperrholz, Spanplatten, Tischlerarbeiten oder Holzprodukte, die ganz allgemein beim Hausbau oder in der Bautischlerei Verwendung finden.

Die Wirkstoffe können als solche, in Form von Konzentraten oder allgemein üblichen Formulierungen wie Pulver, Granulate, Lösungen, Suspensionen, Emulsionen oder Pasten angewendet werden.

Die genannten Formulierungen können in an sich bekannter Weise hergestellt werden, z.B. durch Vermischen der Wirkstoffe mit mindestens einem Lösungsbzw. Verdünnungsmittel, Emulgator, Dispergier- und/oder Binde- oder Fixiermittels, Wasser-Repellent, gegebenenfalls Sikkative und UV-Stabilisatoren und gegebenenfalls Farbstoffen und Pigmenten sowie weiteren Verarbeitungshilfsmitteln.

Die zum Schutz von Holz und Holzwerkstoffen verwendeten insektiziden Mittel oder Konzentrate enthalten den erfindungsgemäßen Wirkstoff in einer Konzentration von 0,0001 bis 95 Gew.-%, insbesondere 0,001 bis 60 Gew.-%.

- Die Menge der eingesetzten Mittel bzw. Konzentrate ist von der Art und dem Vorkommen der Insekten und von dem Medium abhängig. Die optimale Einsatzmenge kann bei der Anwendung jeweils durch Testreihen ermittelt werden. Im allgemeinen ist es jedoch ausreichend 0,0001 bis 20 Gew.-%, vorzugsweise 0,001 bis 10 Gew.-%, des Wirkstoffs, bezogen auf das zu schützende Material, einzusetzen.
- Als Lösungs- und/oder Verdünnungsmittel dient ein organisch-chemisches Lösungsmittel oder Lösungsmittelgemisch und/oder ein öliges oder ölartiges schwer flüchtiges organisch-chemisches Lösungsmittel oder Lösungsmittelgemisch und/oder ein polares organisch-chemisches Lösungsmittel oder Lösungsmittelgemisch und/oder Wasser und gegebenenfalls einen Emulgator und/oder Netzmittel.
- Als organisch-chemische Lösungsmittel werden vorzugsweise ölige oder ölartige Lösungsmittel mit einer Verdunstungszahl über 35 und einem Flammpunkt oberhalb 30°C, vorzugsweise oberhalb 45°C, eingesetzt. Als derartige schwerflüchtige, wasserunlösliche, ölige und ölartige Lösungsmittel werden entsprechende Mineralöle oder deren Aromatenfraktionen od mineralölhaltige Lösungsmittelgemische, vorzugsweise Testbenzin, Petroleum und/oder Alkylbenzol verwendet.

WO 97/02243 PCT/EP96/02601

Vorteilhaft gelangen Mineralöle mit einem Siedebereich von 170 bis 220°C, Testbenzin mit einem Siedebereich von 170 bis 220°C, Spindelöl mit einem Siedebereich von 250 bis 350°C, Petroleum bzw. Aromaten vom Siedebereich von 160 bis 280°C, Terpentinöl und dgl. zum Einsatz.

- 133 -

In einer bevorzugten Ausführungsform werden flüssige aliphatische Kohlenwasserstoffe mit einem Siedebereich von 180 bis 210°C oder hochsiedende Gemische von aromatischen und aliphatischen Kohlenwasserstoffen mit einem Siedebereich von 180 bis 220°C und/oder Spindeöl und/oder Monochlornaphthalin, vorzugsweise α-Monochlornaphthalin, verwendet.

Die organischen schwerflüchtigen öligen oder ölartigen Lösungsmittel mit einer Verdunstungszahl über 35 und einem Flammpunkt oberhalb 30°C, vorzugsweise oberhalb 45°C, können teilweise durch leicht oder mittelflüchtige organisch-chemische Lösungsmittel ersetzt werden, mit der Maßgabe, daß das Lösungsmittelgemisch ebenfalls eine Verdunstungszahl über 35 und einen Flammpunkt oberhalb 30°C, vorzugsweise oberhalb 45°C, aufweist und daß das Insektizid-Fungizid-Gemisch in diesem Lösungsmittelgemisch löslich oder emulgierbar ist.

Nach einer bevorzugten Ausführungsform wird ein Teil des organisch-chemischen Lösungsmittel oder Lösungsmittelgemisches oder ein aliphatisches polares organisch-chemisches Lösungsmittel oder Lösungsmittelgemisch ersetzt. Vorzugsweise gelangen Hydroxyl- und/oder Ester- und/oder Ethergruppen enthaltende aliphatische organisch-chemische Lösungsmittel wie beispielsweise Glycolether, Ester oder dgl. zur Anwendung.

20

25

30

Als organisch-chemische Bindemittel werden im Rahmen der vorliegenden Erfindung die an sich bekannten wasserverdünnbaren und/oder in den eingesetzten organisch-chemischen Lösungsmitteln löslichen oder dispergier- bzw. emulgierbaren Kunstharze und/oder bindende trocknende Öle, insbesondere Bindemittel bestehend aus oder enthaltend ein Acrylatharz, ein Vinylharz, z.B. Polyvinylacetat, Polyesterharz, Polykondensations- oder Polyadditionsharz, Polyurethanharz, Alkydharz bzw. modifiziertes Alkydharz, Phenolharz, Kohlenwasserstoffharz wie Inden-Cumaronharz, Siliconharz, trocknende pflanzliche und/oder trocknende Öle und/oder physikalisch trocknende Bindemitte auf der Basis eines Natur- und/oder Kunstharzes verwendet.

10

15

20

25

Das als Bindemittel verwendete Kunstharz kann in Form einer Emulsion, Dispersion oder Lösung, eingesetzt werden. Als Bindemittel können auch Bitumen oder bituminöse Substanzen bis zu 10 Gew.-%, verwendet werden. Zusätzlich können an sich bekannte Farbstoffe, Pigmente, wasserabweisende Mittel, Geruchskorrigentien und Inhibitoren bzw. Korrosionsschutzmittel und dgl. eingesetzt werden.

Bevorzugt ist gemäß der Erfindung als organisch-chemische Bindemittel mindestens ein Alkydharz bzw. modifiziertes Alkydharz und/oder ein trocknendes pflanzliches Öl im Mittel oder im Konzentrat enthalten. Bevorzugt werden gemäß der Erfindung Alkydharze mit einem Ölgehalt von mehr als 45 Gew.-%, vorzugsweise 50 bis 68 Gew.-%, verwendet.

Das erwähnte Bindemittel kann ganz oder teilweise durch ein Fixierungsmittel(gemisch) oder ein Weichmacher(gemisch) ersetzt werden. Diese Zusätze sollen einer Verflüchtigung der Wirkstoffe sowie einer Kristallisation bzw. Ausfällem vorbeugen. Vorzugsweise ersetzen sie 0,01 bis 30 % des Bindemittels (bezogen auf 100 % des eingesetzten Bindemittels).

Die Weichmacher stammen aus den chemischen Klassen der Phthalsäureester wie Dibutyl-, Dioctyl- oder Benzylbutylphthalat, Phosphorsäureester wie Tributylphosphat, Adipinsäureester wie Di-(2-ethylhexyl)-adipat, Stearate wie Butylstearat oder Amylstearat, Oleate wie Butyloleat, Glycerinether oder höhermolekulare Glykolether, Glycerinester sowie p-Toluolsulfonsäureester.

Fixierungsmittel basieren chemisch auf Polyvinylalkylethern wie z.B. Polyvinylmethylether oder Ketonen wie Benzophenon, Ethylenbenzophenon.

Als Lösungs- bzw. Verdünnungsmittel kommt insbesondere auch Wasser in Frage, gegebenenfalls in Mischung mit einem oder mehreren der oben genannten organisch-chemischen Lösungs- bzw. Verdünnungsmittel, Emulgatoren und Dispergatoren.

Ein besonders effektiver Holzschutz wird durch großtechnische Imprägnierverfahren, z.B. Vakuum, Doppelvakuum oder Druckverfahren, erzielt.

Die anwendungsfertigen Mittel können gegebenenfalls noch weitere Insektizide und gegebenenfalls noch ein oder mehrere Fungizide enthalten.

WO 97/02243 PCT/EP96/02601

- 135 -

Als zusätzliche Zumischpartner kommen vorzugsweise die in der WO 94/29 268 genannten Insektizide und Fungizide in Frage. Die in diesem Dokument genannten Verbindungen sind ausdrücklicher Bestandteil der vorliegenden Anmeldung.

Als ganz besonders bevorzugte Zumischpartner können Insektizide, wie Chlorpyriphos, Phoxim, Silafluofin, Alphamethrin, Cyfluthrin, Cypermethrin, Deltamethrin, Permethrin, Imidacloprid, NI-25, Flufenoxuron, Hexaflumuron und Triflumuron,

sowie Fungizide wie Epoxyconazole, Hexaconazole, Azaconazole, Propiconazole, Tebuconazole, Cyproconazole, Metconazole, Imazalil, Dichlorfluanid, Tolylfluanid, 3-Iod-2-propinyl-butylcarbamat, N-Octyl-isothiazolin-3-on und 4,5-Dichlor-N-octylisothiazolin-3-on, sein.

10

Die Herstellung und die Verwendung der erfindungsgemäßen Wirkstoffe gehen aus

den nachfolgenden Beispielen hervor.

10

15

# <u>Herstellungsbeispiele</u>

# Beispiel (I-1-a-1)

Zu 20,42 g (0,181 Mol) Kalium-tert.-butylat in 70 ml absolutem Tetrahydrofuran (THF) tropft man bei Rückflußtemperatur 32,6 g der Verbindung gemäß Beispiel (II-1), gelöst in 200 ml absolutem Toluol, und rührt noch 1,5 Stunden bei dieser Temperatur.

Zur Aufarbeitung verdünnt man mit Wasser, trennt die Phasen, extrahiert die Toluolphase mit Wasser und säuert die vereinten wäßrigen Phasen mit konz. HCl an. Das Produkt wird abgesaugt, gewaschen und getrocknet und schließlich in Methyl-tert.-butyl-(MTB)-ether/n-Hexan verrührt, abgesaugt und getrocknet.

Ausbeute: 20,6 g (68 % der Theorie); Fp.: >220°C.

Analog zu Beispiel (I-1-a-1) bzw. gemäß den allgemeinen Angaben zur Herstellung wurden die in der nachfolgenden Tabelle 21 aufgeführten Verbindungen der Formel (I-1-a) erhalten.

Tabelle 21

$$\begin{array}{c|c}
A & OH & X \\
B & & & \\
D & N & & \\
O & Z & & \\
\end{array}$$

Bsp Nr.	х	Y	Z	В	A	D	Fp.:	lso- mer
I-1-a-2	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		Н	211	ß
l-1-a-3	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -0	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		201	-
I-1-a-4	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н	183	
I-1-a-5	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		Н	>220	ß
l-1-a-6	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -CHCH <sub>3</sub> -CH <sub>2</sub> -		Н	196	ß
i-1-a-7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -0	)-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н	>220	-
I-1-a-8	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н	194	-
l-1-a-9	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Cl	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		Н	>220	В
I-1-a-10	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH(	CH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	н	>220	ß

Tabelle 21 - Fortsetzung

	T	T	7	<del>r</del>		<del>,</del>		
BspNr.	x	Y	Z	В	A	D	Fp.: °C	Iso- mer
I-1-a-11	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		Н	124	ß
l-1-a-12	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	СН3	Н	>220	-
l-1-a-13	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	Н	-CH <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub>	CHCH <sub>3</sub> -	>220	cis
l-1-a-14	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	Н	-CH <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub>	-CHCH <sub>3</sub> -	>220	trans
1-1-a-15	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	Н	-CH <sub>2</sub> -S-CH	<sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> -	>220	-
I-1-a-16	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	Н	-(CH <sub>2</sub> )	4-	>220	
l-1-a-17	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	Н	Н	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	>220	-
I-1-a-18	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		Н	>220	ß
I-1-a-19	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		Н	>220	-
I-1-a-20	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Br	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHC	Н	>220	В	
I-1-a-21	CH <sub>3</sub>	Cl	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		Н	>220	В
I-1-a-22	CH <sub>3</sub>	Cl	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		Н	>220	В
l-1-a-23	CH <sub>3</sub>	CI	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>		Н	>220	_
I-1-a-24	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CI	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHO	CH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н	>220	В
I-1-a-25	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CI	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -CHC	H <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н	196	В
I-1-a-26	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CI	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Н	>220	-
I-1-a-27	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CI	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -O	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н	>220	
I-1-a-28	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CI	CH <sub>3</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н	>220	
I-1-a-29	CH <sub>3</sub>	Cl	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		Н	>220	-
I-1-a-30	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Br	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н	191	
1-1-a-31	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Br	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>		Н	187	-
1-1-a-32	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Br	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -		Н	>220	-
I-1-a-33	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Br	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -O	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н	217	-

#### Beispiel (I-1-b-1)

Zu 4,37 g der Verbindung gemäß Beispiel (I-1-a-1) in 70 ml absolutem Methylenchlorid und 2,52 ml (18 mMol) Triethylamin tropft man bei 0°C bis 10°C 1,9 ml (18 mMol) Isobuttersäurechlorid, gelöst in 5 ml absolutem Methylenchlorid. Man rührt bei Raumtemperatur, bis nach dünnschichtchromatographischer (DC) Kontrolle die Umsetzung beendet ist.

Zur Aufarbeitung wäscht man 2 mal mit 0.5 N NaOH, trocknet und dampft ein. Das Rohprodukt wird aus MTB-Ether/n-Hexan umkristallisiert.

10 Ausbeute: 1,70 g (32 % der Theorie); Fp.: 208°C.

Analog zu Beispiel (I-1-b-1) bzw. gemäß den allgemeinen Angaben zur Herstellung wurden die in der nachfolgenden Tabelle 22 aufgeführten Beispiele der Formel (I-1-b) erhalten.

Tabelle 22

Bsp Nr.	х	Y	Z	В	A	D	R <sup>1</sup>	Fp.: °C	lso- mer
l-1-b-2	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		H	CH <sub>3</sub> -	209	a
I-1-b-3	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		Н	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -	212	ß
I-1-b-4	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHC	CH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н	H <sub>5</sub> C <sub>2</sub> -O-CH <sub>2</sub> -	>220	Δ
I-1-b-5	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -CH	CH <sub>3</sub> -CH <sub>2</sub> -	Н	CH <sub>3</sub> -	191	ß
I-1-b-6	CH₃	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -CHCH <sub>3</sub> -CH <sub>2</sub> -		Н	cı—()—	>220	В
I-1-b-7	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -0	)-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н	CH <sub>3</sub> -	178	-
I-1-b-8	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -C	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -	202	-
I-1-b-9	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		Н	CH <sub>3</sub> -	181	ß
I-1-b-10	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Вг	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		Н	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -	208	В
I-1-b-11	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		Н	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	212	ß
l-1-b-12	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		Н	1-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -CH <sub>2</sub> -	>220	ß
I-1-b-13	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -CH	ICH <sub>3</sub> -CH <sub>2</sub> -	Н	CH <sub>3</sub> -	196	ß
I-1-b-14	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -CH	ICH <sub>3</sub> -CH <sub>2</sub> -	Н	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -	207	ß
I-1-b-15	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -СНСН <sub>3</sub> -СН <sub>2</sub> -		н	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -CH <sub>2</sub> -	>220	ß
l-1-b-16	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -CHCH <sub>3</sub> -CH <sub>2</sub> -		Н	H <sub>5</sub> C <sub>2</sub> -O-CH <sub>2</sub> -	216	ß
1-1-b-17	СН₃	CH <sub>3</sub>	Br	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -CHCH <sub>3</sub> -CH <sub>2</sub> -		Н	cı—(	>220	В
I-1-b-18	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -(	O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> C=CH-	>220	-

Tabelle 22 - Fortsetzung

Bsp Nr.	х	Y	Z	В	Α	D	R <sup>1</sup>	Fp.: °C	lso- mer
1-1-b-19	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		Н	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> -O-CH <sub>2</sub>	214	ß
I-1-b-20	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		1-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	>220	ß
I-1-b-21	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH	ICH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> C=CH-	193	ß
I-1-b-22	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH	ICH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н	CH <sub>3</sub> -	222	ß
1-1-b-23	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH	ICH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -	161	ß
I-1-b-24	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH	ICH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	171	ß
l-1-b-25	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH	ICH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> -O-CH <sub>2</sub> -	166	ß
l-1-b-26	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -	211	-
I-1-b-27	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	<sub>2</sub> -O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	205	-
l-1-b-28	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		Н	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -	>220	ß
I-1-b-29	CH <sub>3</sub>	Cl	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		Н	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -	214	ß
I-1-b-30	CH <sub>3</sub>	Cl	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		Н	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> -O-CH <sub>2</sub> -	168	a
I-1-b-31	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Cl	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		Н	i-C₄H <sub>9</sub> -	190	ß
I-1-b-32	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Cl	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		Н	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> -O-CH <sub>2</sub> -	153	ß
1-1-b-33	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Cl	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Н	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -	182	-
I-1-b-34	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Cl	-(CH <sub>2</sub> )	<sub>2</sub> -O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -	183	
1-1-b-35	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Cl	-(CH <sub>2</sub> )	<sub>2</sub> -O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	>220	-
I-1-b-36	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Cl	CH <sub>3</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -	ÓΙ	-
1-1-b-37	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CI	СН3	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н	i-C₄H <sub>9</sub> -	Öl	-
I-1-b-38	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CI	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -C	HOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	н	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> -O-CH <sub>2</sub> -	186	ß
I-1-b-39	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Cl	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -C	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -	191	В
1-1-h-40	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	1-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	н	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -CH <sub>2</sub> -	Ol	-
l-1-b-41	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -CH <sub>2</sub> -	176	
I-1-b-42	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -C	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> -O-CH <sub>2</sub> -	194	ß
1-1-h-43	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -C	HOCH <sub>1</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	190	R

Bsp Nr.	х	Y	Z	В	Α	D	R <sup>1</sup>	Fp.:	lso- mer
l-1-b-44	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	СН3	Н	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> -O-CH <sub>2</sub> -	171	
1-1-b-45	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Вг	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Н	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	168	
I-1-b-46	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Н	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -	167	
I-1-b-47	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		Н	CI-(O)-	>220	ß
I-1-b-48	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Вг	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		Н	ci	>220	В
I-1-b-49	СН3	CH₃	Br	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		Н	∑ <sub>ci</sub>	>220	В
I-1-b-50	СН3	CI	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		н	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> -O-CH <sub>2</sub> -	146	В
1-1-b-51	CH <sub>3</sub>	Cl	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CH	IOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -	188	ß
1-1-b-52	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н	1-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -CH <sub>2</sub> -	162	
1-1-b-53	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -CH <sub>2</sub> -	157	
I-1-b-54	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -	171	-
1-1-b-55	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Вг	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Н	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> -O-CH <sub>2</sub> -	171	•
1-1-b-56	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Br	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Н	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -	106	-
1-1-b-57	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Br	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -	208	
I-1-b-58	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Br	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CI	HCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	н	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> -O-CH <sub>2</sub> -	168	ß

# Beispiel (I-1-c-1)

Zu 4,37 g der Verbindung gemäß Beispiel (I-1-a-1) in 70 ml absolutem Methylenchlorid und 1,7 ml (12 mMol) Triethylamin tropft man bei 0°C bis 10°C 1,2 ml Chlorameisensäureethylester in 3 ml absolutem Methylenchlorid. Man rührt bei Raumtemperatur, bis nach DC-Kontrolle die Umsetzung beendet ist.

Zur Aufarbeitung wäscht man 2 mal mit 0.5 N NaOH, trocknet und dampft ein. Das Rohprodukt wird aus MTB-Ether/n-Hexan umkristallisiert.

Ausbeute: 3,60 g (68 % der Theorie); Fp.: >220°C.

Analog zu Beispiel (I-1-c-1) bzw. gemäß den allgemeinen Angaben zur Herstellung wurden die in der nachfolgenden Tabelle 23 aufgeführten Verbindungen der Formel (I-1-c) hergestellt.

Tabelle 23

$$\begin{array}{c|c} & & & \\ & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ &$$

Bsp Nr.	х	Y	Z	В	Α	D	L	М	R²	Fp.: ℃	Iso- mer
I-1-0-2	СН3	Br	СН3	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH	I <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н	o	0	C³H²-	217	В
I-1-c-3	СН3	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -O-	(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	н	O	0	C2H3-	>220	
I-1-c-4	СН3	СН3	Br	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>7</sub> -CHC	H <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	н	0	0	C³H²-	167	В
1-1-c-5	СН3	СН3	Br	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -CH	СН₃-СН₂-	н	0	0	C3H2.	193	В
I-1-c-6	СН3	СН3	Br	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -O	(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	н	0	0	C₂H₅	217	
I-1-c-7	СН3	СН3	Br	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCF	I <sub>3</sub> -(СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н	O	0	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	201	В
I-1-c-8	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCl	i <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н	0	0	C6H5-	>220	В
I-1-c-9	CH <sub>3</sub>	СН3	Br	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCl	I <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	н	0	0	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> -CH <sub>2</sub>	>220	В
I-1-c-10	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Br	СН	-(СН <sup>2</sup> )2-СНСІ	I <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	н	0	0	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	174	В
l-1-c-11	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Br	СН3	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -O	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	н	0	0	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	>220	
I-1-c-12	сн,	Cl	СН3	сн,	СН3	н	0	0	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	157	
I-1-c-13	сн,	СН3	CI	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCI	1 <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	н	0	0	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	193	В
I-1-c-14	СН3	СН3	CI	СН3	СН3	н	0	0	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	118	
I-1-c-15	CH <sub>3</sub>	СН3	CI	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -O	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н	0	0	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> .	>220	
1-1-c-16	СН	СН	CI	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -O	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н	o	0	i-C <sub>4</sub> H <sub>0</sub> -	205	
l-1-c-17	СН3	СН3	Br	Н	-(CH <sub>2</sub> )		0	s	i-C <sub>3</sub> H <sub>T</sub>	ÓΙ	·
1-1-c-18	CH <sub>3</sub>	СН3	Br	н	-(CH <sub>2</sub> )4-		o	s	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	ÓI	
1-1-c-19	СН3	сн,	Br	Н	Н	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	O	s	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	124	
I-1-c-20	сн,	сн,	Br	н	н	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	0	s	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	169	
I-1-c-21	с,н,	Br	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -O	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	н	0	0	C2H3-	214	·

# Beispiel I-1-d-1

3,64 g der Verbindung gemäß Beispiel I-1-a-5 und 1,4 ml Triethylamin in 50 ml Abs. Methylenchlorid werden bei 0 bis 10°C mit 0,8 ml Methansulfonsäurechlorid in 5 ml abs. Methylenchlorid versetzt und anschließend bei Raumtemperatur gerührt. Nach beendeter Reaktion (Kontrolle mittels Dünnschichtchromatographie (DC)) wird 2 mal mit 50 ml 0,5 N NaOH gewaschen, über Magnesiumsulfat getrocknet, eingeengt und der Rückstand aus MTB-Ether/n-Hexan umkristallisiert. Ausbeute 2,90 g (65 % der Theorie), Fp. > 220°C.

- 146 -

PCT/EP96/02601 WO 97/02243

# Beispiel (II-1)

5

10

23,1 g 2,6-Dimethyl-4-brom-phenylessigsäure gemäß Beispiel (XXV-1) und 17,7 ml (0,24 Mol) Thionylchlorid werden bei 80°C bis zum Ende der Gasentwicklung gerührt. Bei 50°C wird überschüssiges Thionylchlorid abdestilliert und der Rückstand in 100 ml absolutem THF aufgenommen. Diese Lösung tropft man bei 0°C bis 10°C zum Gemisch von 20,9 g 1-Amino-3-methyl-cyclohexancarbonsäuremethylester in 200 ml absolutem THF und 30,8 ml (0,22 Mol) Triethylamin.

Zur Aufarbeitung wird abgesaugt, mit THF gewaschen, eingedampft und der Rückstand in Methylenchlorid aufgenommen. Man wäscht mit 0.5 N HCl, trocknet, dampft ein und kristallisiert den Rückstand aus MTB-Ether/n-Hexan um.

Ausbeute: 32,60 g (80 % der Theorie); Fp.: 137°C.

10

# Beispiel (II-2)

Zu 42 g (0,428 Mol) konz. Schwefelsäure gibt man bei 30 bis 40°C 28,8 g der Verbindung gemäß Beispiel (XXXI-1) in 170 ml Methylenchlorid und rührt noch 2 Stunden bei dieser Temperatur. Dann tropft man 57 ml absolutes Methanol so zu, daß sich eine Temperatur von 40°C einstellt. Nach beendeter Zugabe rührt man noch 6 Stunden bei 40 bis 70°C.

Zur Aufarbeitung gießt man auf Eis, extrahiert mit Methylenchlorid, wäscht mit NaHCO<sub>3</sub>-Lösung, trocknet und dampft ein. Das Rohprodukt wird aus MTB-Ether/n-Hexan umkristallisiert.

Ausbeute: 20,7 g (65 % der Theorie); Fp.: 172°C.

Analog zu den Beispielen (II-1) und (II-2) bzw. gemäß den allgemeinen Angaben zur Herstellung wurden die in der nachfolgenden Tabelle 24 aufgeführten Verbindungen der Formel (II) hergestellt.

Tabelle 24

$$\begin{array}{c|c}
Y & X & O & A & B \\
& & & & & \\
Z & & & & & \\
Z & & & & & \\
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
X & O & A & B \\
& & & & \\
CO_2R^8 & & & \\
\end{array}$$
(II)

Bsp Nr.	х	Y	Z	В	A	D	R <sup>8</sup>	Fp.: °C	Iso- mer
11-3	CH <sub>3</sub>	Br	СН3	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -(	CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	H	CH <sub>3</sub>	168	ß
11-4	СН₃	Br	СН	-(CH <sub>2</sub>	) <sub>2</sub> -O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н	CH,	162	
II-5	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Br	СН	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -(	CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н	CH,	129	В
11-6	CH,	сн,	Br	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -(	CHCH <sub>1</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н	CH,	157	ß
11-7	СН	СН₃	Br	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub>	-CHCH <sub>3</sub> -CH <sub>2</sub> -	Н	CH,	127	В
11-8	CH <sub>3</sub>	СН	Br	-(CH <sub>2</sub>	) <sub>2</sub> -O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н	СН	163	
11-9	CH <sub>3</sub>	сн,	Br	CH,	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н	CH <sub>3</sub>	183	_
11-10	СН	CH,	Br	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -C	HOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	H	CH <sub>3</sub>	146	ß
11-11	СН	СН3	Br	СН₃	СН	Н	сн,	141	-
11-12	CH <sub>3</sub>	сн,	Br	Н	-CH <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -CF	ICH <sub>3</sub> -	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	46	trans*
II-13	СН	CH <sub>3</sub>	Вг	Н	-CH <sub>2</sub> -S-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Öl	-
II-14	СН,	сн,	Br	Н	H i-	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	СуН	Öl	-
11-15	СН	сн,	Br	Н	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -		с,н,	Öl	
II-16	CH,	CH <sub>3</sub>	Br	Н	-CH <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -CH	ICH <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Öl	cis*
11-17	CH,	CH,	CI	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -C	HOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н	CH <sub>3</sub>	45	β
11-18	СН	CH <sub>3</sub>	Cl	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -(	CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н	CH <sub>3</sub>	110	ß
11-19	СН₁	CH <sub>3</sub>	Cl	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub>	-CHCH <sub>3</sub> -CH <sub>3</sub> -	Н	СН	40	ß
11-20	CH,	СН₃	CI	CH,	CH,	Н	сн,	134	
II-21	CH,	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -0	CHOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	Н	CH <sub>3</sub>	132	ß
II-22	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub>	Br	CH,	-(CH <sub>2</sub>	) <sub>2</sub> -0-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	Н	CH <sub>3</sub>	162	
11-23	C,H,	Br	C <sub>2</sub> H <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	CHCH <sub>1</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	Н	CH <sub>3</sub>	163	ß
11-24	C,H,	Br	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub>	-(CH <sub>2</sub>	)O-(CH <sub>2</sub> )-	Н	CH,	163	-
11-25	СН,	СІ	CH,	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	Н	CH <sub>3</sub>	179	В
11-26	CH:	Cl	CH,	CH,	CH,	Н	CH,	172	
11-27	CH;	СН	СІ	-(CH	)O-(CH <sub>2</sub> )-	н	CH,	148	
II-28	CH,	СН	СІ	CH,	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н	CH,	93	
11-29	сн,	СН	СІ	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHOCH <sub>2</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>		н	CH,	183	В
11-30	сн,	СІ	сн,	-(СН-	)0-( - 1-)-	Н	CH,	178	
11-31	CH.	CI	сн,	<u> </u>	(CH2):-	Н	CH,		

Bsp Nr.	х	Y	Z	В	A	D	R <sup>8</sup>	Fp.: °C	Iso- mer
11-32	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Br	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	СН₃	CH <sub>3</sub>	Н	CH <sub>3</sub>	163	-
II-33	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Br	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	Н	CH <sub>3</sub>	171	-
11-34	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Br	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н	сн,	96	-

# **Beispiel (XXXI-1)**

23,1 g 2,6-Dimethyl-4-bromphenylessigsäure gemäß Beispiel (XXV-1) und 17,7 ml Thionylchlorid werden bei 80°C gerührt, bis die Gasentwicklung beendet ist. Dann wird überschüssiges Thionylchlorid bei 50°C im Vakuum entfernt. Der Rückstand wird in 100 ml absolutem THF aufgenommen und bei 0 bis 10°C zu einer Mischung von 11,2 g des Amins der Formel (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CHC(CH<sub>2</sub>)(CN)NH<sub>2</sub> und 14,4 ml (0,11 Mol) Triethylamin in 100 ml absolutem THF getropft. Anschließend wird noch eine Stunde bei Raumtemperatur gerührt.

Zur Aufarbeitung wird abgesaugt, eingeengt, der Rückstand in Methylenchlorid aufgenommen, in 0.5 N HCl gewaschen, getrocknet und eingeengt. Das Rohprodukt wird aus MTB-Ether/n-Hexan umkristallisiert.

Ausbeute: 28,8 g (85 % der Theorie); Fp.: 169°C.

Analog zu Beispiel (XXXI-1) wurden die in der nachfolgenden Tabelle 25 aufgeführten Verbindungen der Formel (XXXI) hergestellt.

Tabelle 25

Bsp Nr.	Х	Y	Z	A	В	D	Fp.: °C
XXXI-2	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -O	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н	206
XXXI-3	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -O-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н	201
XXXI-4	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	CH <sub>3</sub>	Н	139
XXXI-5	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -O	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н	158
XXXI-6	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Cl	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -O	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н	180
XXXI-7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Cl	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	CH <sub>3</sub>	Н	145
XXXI-8	CH <sub>3</sub>	Cl	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -O	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н	172
XXXI-9	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Br	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -O	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	Н	158
XXXI-10	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Br	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	CH <sub>3</sub>	Н	159
XXXI-11	CH <sub>3</sub>	Cl	CH <sub>3</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	CH <sub>3</sub>	Н	
XXXI-12	CH <sub>3</sub>	Cl	CH <sub>3</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	CH <sub>3</sub>	Н	

# Beispiel (I-2-a-1)

Zu 8,42 g (75 mMol) Kalium-tert.-butylat in 50 ml Dimethylformamid (DMF) tropft man bei 0 bis 10°C eine Lösung von 19,8 g (50 mMol) der Verbindung gemäß Beispiel (III-1) in 50 ml DMF und rührt über Nacht bei Raumtemperatur.

Zur Aufarbeitung tropft man das Reaktionsgemisch in 500 ml eiskalte 1 N HCl, saugt das ausgefallene Rohprodukt ab, wäscht mit Wasser und trocknet im Vakuumtrockenschrank. Zur weiteren Reinigung wird das Rohprodukt noch mit n-Hexan/Aceton ausgekocht.

10 Ausbeute: 13,6 g (77 % der Theorie); Fp.: >250°C.

Analog zu Beispiel (I-2-a-1) wurden die in der nachfolgenden Tabelle 26 aufgeführten Verbindungen der Formel (I-2-a) hergestellt.

$$A$$
 $OH$ 
 $X$ 
 $O$ 
 $Y$ 
 $O$ 
 $Z$ 
 $(I-2-a)$ 

Bsp Nr.	х	Y	Z	A	В	Fp.: °C
I-2-a-2	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	-(CI	H <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	>250
I-2-a-3	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Cl	-(Cl	I <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	>240

Tabelle 26 - Fortsetzung

BspNr.	х	Y	z	A B	Fp.:°C
I-2-a-4	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Cl	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	239-241
I-2-a-5	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Cl	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	268
I-2-a-6	CH <sub>3</sub>	Cl	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	238
I-2-a-7	CH <sub>3</sub>	Cl	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	223
I-2-a-8	CH <sub>3</sub>	Cl	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	258
I-2-a-9	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	233-234
I-2-a-10	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	212-215
I-2-a-11	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	240-242
I-2-a-12	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	258-259
I-2-a-13	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Cl	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	239-241
I-2-a-14	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>		258-261
I-2-a-15	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	232-235
I-2-a-16	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	199-203
I-2-a-17	CH <sub>3</sub>	Cl	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	199-205
I-2-a-18	CH <sub>3</sub>	Cl	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	200-204
I-2-a-19	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br		>128 Z
I-2-a-20	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	190-195
I-2-a-21	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	222-224
1-2-a-22	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Cl		235-238
I-2-a-23	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Cl	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	193-195
I-2-a-24	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Cl	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	248-249

### Beispiel (I-2-b-1)

$$(CH_3)_3C - C$$
 $O$ 
 $O$ 
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 

Zum Gemisch von 3,52 g (10 mMol) der Verbindung gemäß Beispiel (I-2-a-1) und 1,52 g (15 mMol) Triethylamin in 40 ml Methylenchlorid tropft man unter Eiskühlung eine Lösung von 1,57 g (13 mMol) Pivaloylchlorid in 40 ml Methylenchlorid und rührt 2 Stunden bei Raumtemperatur.

Zur Aufarbeitung wäscht man nacheinander mit 10 %iger Citronensäure, 1 N NaOH und NaCl-Lösung, trocknet und dampft ein. Zur weiteren Reinigung wird das Rohprodukt noch mit wenig Petrolether verrührt.

10 Ausbeute: 1,95 g (45 % der Theorie); Fp.: 107-109°C.

Analog zu Beispiel (I-2-b-1) wurden die in der nachfolgenden Tabelle 27 aufgeführten Verbindungen der Formel (I-2-b) hergestellt.

Tabelle 27

$$\begin{array}{c|c}
O & & \\
R^1 & & \\
\hline
O & X & \\
\hline
O & Z & \\
\end{array}$$
(I-2-b)

Bsp. <del>-</del> Nr.	х	Y	Z	A	В	R <sup>1</sup>	Гр.: °С
1-2-b-2	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	-(CI	H <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	150-152
1-2-b-3	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	-(Ci	H <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	1-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -CH <sub>2</sub> -	158-161
I-2-h-4	CH <sub>3</sub>	СН3	Br	-(Cl	H <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	t-C <sub>4</sub> -H <sub>9</sub> -CH <sub>2</sub> -	147-150
I-2-b-5	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Cl	-(C)	H <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	Ŏ1
I-2-b-6	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Cl	-(C)	H <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -CH <sub>2</sub> -	160-163
I-2-b-7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Cl	-(C	H <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	113
I-2-b-8	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CI	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	t-C₄H <sub>9</sub> -	109-110
I-2-b-9	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Cl	-(C	H <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	i-C₄H <sub>9</sub> -	90-91
I-2-b-10	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CI	-(C	H <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	1-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -CH <sub>2</sub> -	106-107
I-2-b-11	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Cl	-(C	H <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -	84-85
I-2-b-12	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CI	-(C	H <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	105-106
1-2-b-13	CH <sub>3</sub>	CI	CH <sub>3</sub>	-(C	H <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	1-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	Öl
1-2-b-14	CH <sub>3</sub>	Cl	CH <sub>3</sub>	-(C	H <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	1-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -CH <sub>2</sub> -	Öl
1-2-b-15	CH <sub>3</sub>	Cl	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> ·	-O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	148
1-2-b-16	CH <sub>3</sub>	Cl	CH <sub>3</sub>	-(0	CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	Öl
I-2-b-17	CH <sub>3</sub>	CI	CH <sub>3</sub>	-(0	CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	1-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -CH <sub>2</sub> -	83

Tabelle 27 - Fortsetzung

							, ———
BspNr.	Х	Υ	Z	Α	В	R <sup>1</sup>	Fp.:°C
I-2-b-18	CH <sub>3</sub>	CI	CH <sub>3</sub>		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -	ŌI
I-2-b-19	CH <sub>3</sub>	CI	CH <sub>3</sub>		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	102
I-2-b-20	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Br	CH <sub>3</sub>		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	115-116
1-2-b-21	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Br	CH <sub>3</sub>		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -CH <sub>2</sub> -	139-140
I-2-b-22	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH	<sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -CH <sub>2</sub> -	158-159
I-2-b-23	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH	<sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	148-149
I-2-b-24	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	84-85
1-2-b-25	CH <sub>3</sub>	Вг	CH <sub>3</sub>		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -CH <sub>2</sub> -	92-93
I-2-b-26	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -	83-84
I-2-b-27	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	106-107
1-2-b-28	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	-(CH <sub>2</sub>	<sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -CH <sub>2</sub> -	126-127
1-2-b-29	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Вг	-(CH	<sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	t-C₄H <sub>9</sub> -	128-129
1-2-b-30	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	99-100
1-2-b-31	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	ι-C₄H <sub>9</sub> -CH <sub>2</sub> -	89-90
1-2-b-32	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -	83-84
1-2-b-33	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	123-124
l-2-b-34	CH <sub>3</sub>	Cl	CH <sub>3</sub>	-(CH	<sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> -	132-135
1-2-b-35	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -(	CHOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -CH <sub>2</sub> -	138-140 <sup>1)</sup>
1-2-b-36	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -(	СНОСН <sub>3</sub> -(СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -CH <sub>2</sub> -	71-722)
I-2-b-37	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -(	CHOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	1-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -CH <sub>2</sub> -	114-11631
I-2-b-38	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	10	$\gamma \gamma \gamma$	1-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -CH <sub>2</sub> -	162-165
I-2-b-39	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	CHOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	119-120
I-2-b-40	СН3	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	141-143
I-2-b-41	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	-CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	1-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -CH <sub>2</sub> -	150-153

BspNr.	x	Υ	Z	Α	В	R <sup>1</sup>	Fp.:°C
I-2-b-42	CH <sub>3</sub>	Cl	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -(	CHOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	ŌI
I-2-b-43	CH <sub>3</sub>	Cl	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -(	CHOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	1-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -CH <sub>2</sub> -	O1
I-2-b-44	CH <sub>3</sub>	Cl	CH₃	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	140-142
I-2-b-45	CH <sub>3</sub>	Cl	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -CH <sub>2</sub> -	142-144
I-2-b-46	СН3	CH <sub>3</sub>	Br	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -(	CHOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	Öl
I-2-b-47	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -(	CHOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -CH <sub>2</sub> -	Öl
I-2-b-48	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	СНСН <sub>3</sub> -(СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	131-132
1-2-b-49	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -CH <sub>2</sub> -	119-120
I-2-b-50	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Cl	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -(	СНОСН <sub>3</sub> -(СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	1-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	O1
I-2-b-51	CH₃	CH₃	CI			t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	179-180
I-2-b-52	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Cl	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	134-135
1-2-b-53	CH₃	Br	CH <sub>3</sub>	(		t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	150-151

<sup>1)</sup> cis-Isomer

<sup>2)</sup> trans-Isomer

<sup>3)</sup> cis/trans-Gemisch

Analog zur Beispiel I-1-c-1 wurden die in der Tabelle 28 aufgeführten Verbindungen der Formel I-2-c erhalten.

$$R^2$$
  $M$   $O$   $X$   $I-2-c$ 

BspNr.	х	Y	Z	A	В	L	М	R <sup>2</sup>	Fp.:°C
I-2-c-1	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Cl	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -C	)-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	0	0	i-C₃H <sub>T</sub>	Öl
1-2-c-2	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -C	)-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	0	0	i-C₃H <sub>7</sub> -	119-120

# Beispiel (III-1)

$$COOC_2H_5$$
 $O-CO-CH_2$ 
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 

12,15 g (50 mMol) der Verbindung gemäß Beispiel (XXV-2) und 11,9 g (100 mMol) Thionylchlorid werden in 50 ml Toluol bei 80°C bis zum Ende der Gasentwicklung gerührt. Dann wird zur Trockne eingedampft und das so erhaltene rohe Säurechlorid zusammen mit 8,6 g (50 mMol) 1-Hydroxycyclohexancarbonsäureethylester über Nacht in 50 ml Toluol unter Rückfluß erhitzt. Anschließend wird eingeengt.

Ausbeute: 19,8 g (quantitativ); farbloses Öl.

Analog bzw. gemäß den allgemeinen Angaben zur Herstellung erhält man die in der Tabelle 29 aufgeführten Verbindungen der Formel (III).

Bsp Nr.	Α	В	х	Y	Z	R <sup>8</sup>	Fp.: °C
III-2	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -		CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> -	Öl
III-3	-(CI	H <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	CH <sub>3</sub>	( I <sub>3</sub>	CI	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> -	Öl

Tabelle 29 - Fortsetzung

BspNr.	х	Y	Z	A B	R <sup>8</sup>	Fp.:°C
III-4	CH <sub>3</sub>	CI	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	CH <sub>3</sub>	Öl
III-5	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Cl	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	CH <sub>3</sub>	Öl
III-6	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	CH <sub>3</sub>	Öl
III-7	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	CH <sub>3</sub>	Öl
III-8	CH <sub>3</sub>	Cl	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	CH <sub>3</sub>	Öl
III-9	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Вг	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	CH <sub>3</sub>	Öl
III-10	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	CH <sub>3</sub>	Öl
III-11	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Cl	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	CH <sub>3</sub>	Öl
III-12	CH <sub>3</sub>	Cl	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	CH <sub>3</sub>	Öl
III-13	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	CH <sub>3</sub>	Öl
III-14	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>		C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Öl
III-15	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Öl
III-16	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Öl
III-17	CH <sub>3</sub>	Cl	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Öl
III-18	CH <sub>3</sub>	Cl	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Öl
III-19	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br		C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Öl
III-20	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Öl
III-21	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Öl
III-22	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Cl		C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Öl
III-23	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CI	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHOCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Öl
III-24	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Cl	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -CHCH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Öl

10

15

### Beispiel I-3-a-1

34,0 g (69 mmol) der Verbindung gemäß Beispiel (IV-1) werden in 70 ml Tri-fluoressigsäure und 140 ml Toluol 3 Stunden unter Rückfluß erhitzt. Anschließend wird die Trifluoressigsäure in Vakuum entfernt und der Rückstand mit 400 ml Wasser und 120 ml MTB-Ether versetzt. Durch Zugabe von NaOH wird pH 14 eingestellt, dann 2 mal mit MTB-Ether extrahiert. Die wäßrige Phase wird mit HCl angesäuert und 3 mal mit MTB-Ether extrahiert. Nach dem Trocknen wird die organische Phase eingeengt. Ausbeute 13,0 g (55 % der Theorie), Fp. 235-238°C.

Analog zu Beispiel I-3-a-1 wurden die in der Tabelle 30 aufgeführten Verbindungen der Formel I-3-a hergestellt.

BspNr.	x	Y	Z	Α	В	Fp.:°C
I-3-a-2	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub>	) <sub>5</sub> -	255-257
1-3-a-3	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	-(CH <sub>2</sub>	)5-	>230

10

# Beispiel I-3-b-1

Unter Eiskühlung tropft man eine Lösung von 0,74 ml (0,89 g; 5,72 mmol) 3-Chlor-2,2-dimethylpropionsäurechlorid in 3 ml Methylenchlorid zum Gemisch von 1,5 g (4,4 mmol) der Verbindung gemäß Beispiel (I-3-a-1), 0,92 ml Triethylamin und 20 ml Methylenchlorid und rührt anschließend 2 Stunden bei Raumtemperatur.

Dann wäscht man 2 mal mit 10%iger Citronensäure und extrahiert die sauren wäßrigen Phasen mit Methylenchlorid. Die vereinigten organischen Phasen werden 2 mal mit 1N NaOH gewaschen, die wäßrigen alkalischen Phasen mit Methylenchlorid extrahiert. Die vereinigten organischen Phasen werden getrocknet und eingeengt. Ausbeute 1,65 g (81 % der Theorie), Öl.

# <sup>1</sup>H-NMR in CDCl<sub>3</sub>, ppm

	δ =	1,05	(t, 3H, CH <sub>2</sub> C <u>H</u> <sub>3</sub> )
		1,18	(s, 6H, $C(CH3)2)$
15		1,62	(s, 3H, CC <u>H</u> <sub>3</sub> )
		1,95-2,05	(m, 2H, CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> )
		2,08	(s, 3H, ArC <u>H</u> <sub>3</sub> )
		2,10	(s, 3H, ArC <u>H</u> 3)
		3,38	(s, 2H, C <u>H</u> <sub>2</sub> Cl)
20		7,20	(s, 2H, AR <u>H</u> )

Analog zu Beispiel I-3-b-1 wurden die in der Tabelle 31 aufgeführten Verbindungen der Formel I-3-b hergestellt.

$$R^1$$
 $O$ 
 $A$ 
 $O$ 
 $X$ 
 $O$ 
 $X$ 

BspNr.	X	Y	Z	A	В	R <sup>1</sup>	Fp.:°C
I-3-b-2	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> )	5-	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	105-107
I-3-b-3	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> )	5-	CI-CH <sub>2</sub> -C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> -	129-131
I-3-b-4	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> )	5-	3-(6-Cl-Pyridyl)-	171-173
I-3-b-5	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> )	5-	cyclo-C <sub>3</sub> H <sub>5</sub> -	176-180
I-3-b-6	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub>	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	Öl
I-3-b-7	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub>	cyclo-C <sub>3</sub> H <sub>5</sub> -	ÖI
I-3-b-8	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	-(CH <sub>2</sub> )	5-	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	81-85
1-3-b-9	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	-(CH <sub>2</sub> )	s-	4-Cl-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> -	1)
I-3-b-10	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -		CICH <sub>2</sub> -C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> -	112-116
I-3-b-11	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -		cyclo-C <sub>3</sub> H <sub>5</sub> -	Öl

<sup>&</sup>lt;sup>1) 1</sup>H-NMR, CDCl<sub>3</sub>, [ppm],  $\delta$  = 1,4 bis 2,0 (m,10H), 2,15 (s,3H), 2,30 (s,3H), 7,00 (s,1H), 7,30 (s,1H), 7,42 (d,2H), 7,81 (d,2H).

# Beispiel I-3-c-1

Unter Eiskühlung tropft man eine Lösung von 0,74 ml (5,72 mmol) Chlorameisensäureisobutylester in 3 ml Methylenchlorid zum Gemisch von 1,5 g (4,4 mmol) der Verbindung gemäß Beispiel (I-3-a-1), 0,92 ml Triethylamin und 20 ml Methylenchlorid. Man rührt 2 Stunden bei Raumtemperatur und arbeitet wie bei Beispiel I-3-b-1 beschrieben auf. Der am Ende verbleibende Rückstand wird mit Petrolether verrührt. Ausbeute 2,0 g (100 % der Theorie)

	<sup>1</sup> H-NMR, CDCl <sub>3</sub> , [ppm],	δ =	0,68	(d, 6H, CH(C <u>H</u> <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> )
10			1,04	(t, 3H, CH <sub>2</sub> C <u>H<sub>3</sub>)</u>
			1,5-1,6	(m, 1H, $C\underline{H}(CH_3)_2$ )
			1,71	(m, 2H, CC <u>H</u> <sub>3</sub> )
			1,9-2,0	(m, 2H, CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> )
			2,08	(s, 3H, ArC <u>H</u> <sub>3</sub> )
15			2,12	(s, 3H, ArC <u>H</u> <sub>3</sub> )
			3,61	(d, 2H, OCH <sub>2</sub> )
			7,12	(s, 2H, Ar <u>H</u> )

Analog zu Beispiel I-3-c-1 wurden die in der Tabelle 32 aufgeführten Verbindungen der Formel I-3-c hergestellt.

$$R^2-M$$
 $A$ 
 $O$ 
 $X$ 
 $O$ 
 $Z$ 
 $(I-3-c)$ 

Tabelle 32

Bsp Nr.	х	Y	Z	Α	В	L	М	R <sup>2</sup>	Fp.:°C
I-3-c-2	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	-(CI	l <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	0	s	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -	Öl
I-3-c-3	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub>	0	0	4-CI-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> -	Öl
I-3-c-4	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub>	0	s	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	Öl
I-3-c-5	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub>	0	s	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> -CH <sub>2</sub> -	Öl
I-3-c-6	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	-(Cl	l <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	0	s	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -	124-127

# Beispiel IV-1

A: Das Gemisch von 25,0 g (98 mmol) der Verbindung der Formel

$$CH_3O - CH_2 - S - C - COOH - C_2H_5$$

1 Tropfen DMF und 17,5 g (147 mmol) Thionylchlorid in 70 ml Toluol wird 5 Minuten bei Raumtemperatur und anschließend bei 100°C bis zum Ende der Gasentwicklung gerührt. Überschüssiges Thionylchlorid wird im Vakuum entfernt.

B: Zum Gemisch von 13,0 g (129 mmol) Diisopropylamin und 71,6 ml (118 mmol) Butyllithium (1,6 M in n-Hexan) in 100 ml THF tropft man bei 0°C 27,7 g der Verbindung gemäß Beispiel (XXVI-1) in 40 ml THF und rührt 30 Minuten. Dann tropft man das unter A hergestellte Säurechlorid gelöst in 40 ml THF bei 0°C zu und rührt 1 Stunde bei Raumtemperatur.

Man gibt 350 ml MTB-Ether und einige Tropfen Wasser zu, wäscht 2 mal mit 10%iger Ammoniumchloridlösung, trocknet die organische Phase und engt ein. Das Rohprodukt wird an Kieselgel chromatographiert (Laufmittel Cyclohexan/Essigester 20/1 bis 5/1). Ausbeute 35,0 g (72 % der Theorie)

<sup>1</sup>H-NMR, CDCl<sub>3</sub>, [ppm];  $\delta = 0.9$  bis 1.0 (m, 3H), 1.43 (s, 3H), 1.7 bis 2.0 (m, 2H), 2.3 bis 2.4 (s, 6H), 3.6 bis 3.8 (m, 8H), 6.7 bis 7.2 (m, 6H)

Analog zu Beispiel IV-1 und gemäß der allgemeinen Beschreibung wurden die in der nachfolgenden Tabelle aufgeführten Verbindungen der Formel IV erhalten.

# 5 Tabelle 33

$$CH_3O \xrightarrow{A} B O X$$

$$Q X$$

BspNr.	х	Y	Z	A	В	R <sup>8</sup>	Fp.:°C
IV-2	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	-(	CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	CH <sub>3</sub>	153
IV-3	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	-(	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -		153

# 10 Beispiel (I-5a-1)

15

5,7 (20 mmol) 2-(4-Brom-2,6-dimethylphenyl)-chlorcarbonylketen werden mit 2,0 g (20 mmol) Cyclohexanon in 60 ml Xylol 8 h unter Rückfluß erhitzt. Der ausfallende Niederschlag wird abgetrennt, mit Cyclohexan gewaschen und getrocknet. Man erhält 5,0 g (72 % der Theorie) vom Schmelzpunkt 244 bis 245°C.

Analog bzw. gemäß den allgemeinen Angaben zur Herstellung erhält man die folgenden Verbindungen der Formel (I-5a):

Tabelle 34

BspNr.	X	Y	Z	Α	D	Fp[°C] <sup>o- 1</sup> H-NMR (CDCl <sub>3</sub> ): δ [ppm]
I-5-a-2	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	4-F-Phenyl	Öl
I-5-a-3	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	t-Bu	219-221
I-5-a-4	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	2-Pyridyl	262-264
I-5-a-5	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	4-F-Phenyl	210-211
I-5-a-6	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	2-Pyridyl	104-106
I-5-a-7	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	$\bigcirc$	206-208
I-5-a-8	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	t-Bu	7,37 (1H,s), 7,07 (1H,s), 2,3 (3H,s), 2,18 (3H,s), 2,15 (3H,s), 1,49 (9H,s)
I-5-a-9	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	250-252
I-5-a-10	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Cl	CH <sub>3</sub>	2-Pyridyl	197-199
I-5-a-11	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Cl	CH <sub>3</sub>	4-F-Phenyl	188-190
I-5-a-12	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Br	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub>	4-F-Phenyl	188-190
I-5-a-13	$C_2H_5$	Br	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub>	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	193-195
I-5-a-14	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Вг	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	231-233
I-5-a-15	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Br	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub>		175-177
I-5-a-16	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Br	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub>	2-Pyridyl	196-199
I-5-a-17	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CI	CH <sub>3</sub>	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	223-225
I-5-a-18	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Cl		CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	235-237
I-5-a-19	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Cl	CH <sub>3</sub>		185-187

WO 97/02243 PCT/EP96/02601

#### Beispiel (I-5-b-1)

1,9 g (5 mmol) der Verbindung (I-5-a-6) werden in 20 ml Essigester vorgelegt, mit 0,5 g (5 mmol) Triethylamin versetzt und bei 0°C 0,4 g (5 mmol) Acetylchlorid in 5 ml Essigester zugetropft. Man rührt 20 h bei Raumtemperatur, trennt den Niederschlag ab, wäscht zweimal mit 50 ml halbkonzentrierter Natriumchloridlösung, trocknet über Natriumsulfat und dampft im Vakuum ein. Der Rückstand wird an Kieselgel mit Toluol/Aceton 30:1 chromatographiert. Ausbeute 1,2 g (56 % der Theorie) vom Schmelzpunkt 130 bis 132°C.

# 10 <u>Beispiel (I-5-c-1)</u>

5

15

20

Unter Feuchtigkeitsausschluß legt man 1,8 g (4,2 mmol) 3-(4-Brom-2,6-diethylphenyl)-4-hydroxy-5-methyl-6-(pyrid-2-yl)-2-pyron in 10 ml abs. Pyridin und 15 ml abs. Ethylacetat vor und tropft unter Kühlung bei 0°C 0,46 g (4,2 mmol) Chlorameisensäureethylester in 5 ml abs. Ethylacetat zu. Anschließend wird bei 20°C 20 h nachgerührt und der Umsatz per DC verfolgt. Man dampft im Vakuum ein, nimmt den Rückstand in 50 ml Methylenchlorid auf, wäscht zweimal mit je 20 ml halbgesättigter Kochsalzlösung, trocknet über Magnesiumsulfat und dampft im Vakuum ein. Man erhält 1,8 g Rohprodukt. Durch "Flash"-Chromatographie an 200 g Kieselgel (35-70 µm) mit Toluol:Aceton 20:1 als Laufmittel, erhält man 1,2 g (59 % der Theorie) 4-Ethoxycarbonyloxy-3-(4-brom-2,6-diethylphenyl)-5-methyl-6-(pyrid-2-yl)-2-pyron vom Schmelzpunkt 114-117°C.

# Beispiel (I-6-a-1)

2,8 g (10 mmol) 2-(4-Brom-2,6-dimethylphenyl)-chlorcarbonylketen werden mit 1,6 g (10 mmol) 4-Fluorthiobenzamid in 80 ml Toluol 6 h auf 50°C erwärmt. Der Niederschlag wird abgetrennt, mit Cyclohexan gewaschen und getrocknet. Man erhält 3,0 g (74 % der Theorie) vom Schmelzpunkt 275 bis 276°C.

Analog bzw. gemäß den allgemeinen Angaben zur Herstellung erhält man die folgende Verbindung der Formel (I-6-a-2) vom Schmelzpunkt 235 bis 236°C.

# Beispiel (XXII-1)

$$\mathsf{Br} \overset{\mathsf{CH}_3}{\longleftarrow} \mathsf{CH}_2 \mathsf{COCI} \qquad \qquad (XXII-1)$$

8 g der Verbindung gemäß Beispiel (XXV-1) werden mit 8,7 ml Thionylchlorid bis zum Ende der Gasentwicklung auf 80°C erhitzt. Überschüssiges Thionylchlorid wird im Vakuum entfernt und der Rückstand destilliert.

Ausbeute: 87 % der Theorie; Fp.: 69-71°C.

Analog bzw. gemäß den allgemeinen Angaben zur Herstellung erhält man die folgenden Verbindungen der Formel (XXII).

# Tabelle 35

BspNr.	х	Y	Z	Kp [°C], (mbar)
XXII-2	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Вг	114-116, 0.06
XXII-3	CH <sub>3</sub>	Br	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	120-132, 0.1
XXII-4	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Cl	*
XXII-5	CH <sub>3</sub>	Cl	CH <sub>3</sub>	*
XXII-6	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Br	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	131, 0.15

\* Diese Säurechloride wurden als Rohprodukte für die Synthesen der Verbindungen II, III und XXXI verwendet und nicht näher charakterisiert.

### Beispiel (XXV-1)

$$\mathsf{Br} \overset{\mathsf{CH}_3}{\longleftarrow} \mathsf{CH_2\text{-COOH}} \tag{XXV-1}$$

222,4 g (0,865 Mol) der Verbindung gemäß Beispiel (XXVI-1) und 80,56 g (1,438 Mol) Kaliumhydroxid in 210 ml Methanol und 105 ml Wasser werden 5 Stunden unter Rückfluß erhitzt. Nach dem Abkühlen engt man ein und löst den Rückstand in Wasser. Die wäßrige Phase wird mit Essigsäureethylester gewaschen und dann mit verdünnter Salzsäure gewaschen. Das ausgefallene Produkt wird abgeesaugt, mit Wasser gewaschen und getrocknet.

Ausbeute: 197,5 g (94 % der Theorie); Fp.: 185-187°C.

Analog bzw. gemäß den allgemeinen Angaben zur Herstellung erhält man die in der Tabelle 36 aufgeführten Verbindungen der Formel (XXV).

$$Y - \left(\begin{array}{c} X \\ - CH_2\text{-COOH} \end{array}\right)$$
 (XXV)

BspNr.	х	Y	Z	Fp. [°C]
XXV-2	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	174-176
XXV-3	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	122-123
XXV-4	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Cl	166-168
XXV-5	CH <sub>3</sub>	Cl	CH <sub>3</sub>	178-180
XXV-6	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Br	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	143

# Beispiel (XXVI-1)

$$Br \xrightarrow{CH_3} CH_2\text{-COOCH}_3 \qquad (XXVI-1)$$

349,3 g (1,044 Mol) der Verbindung gemäß Beispiel (XXVII-1) (94,57 %ig), 475 ml Methanol und 842 ml 30 %ige Natriummethanolatlösung in Methanol werden 5 Stunden unter Rückfluß erhitzt. Dann fügt man bei Raumtemperatur 126 ml konz. Schwefelsäure zu und erhitzt 1 Stunde unter Rückfluß. das Lösungsmittel wird abdestilliert, der Rückstand mit Wasser versetzt und mit Methylenchlorid extrahiert. Nach dem Trocknen wird filtriert, eingeenngt und schließlich destilliert.

10 Ausbeute: 222,4 g (82,9 % der Theorie); Kp<sub>0.2</sub> 98-100°C.

Analog bzw. gemäß den allgemeinen Vorschriften zur Herstellung erhält man die folgenden Verbindungen der Formel (XXVI).

Tabelle 37

$$Y - CH_2 - COOR^8$$
 (XXVI)

Bsp Nr.	х	Y	Z	R <sup>8</sup>	Kp [°C], (mbar)
XXVI-2	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	93-94, 0.2
XXVI-3	CH <sub>3</sub>	Br	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub>	160-165, 20
XXVI-4	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Cl	CH <sub>3</sub>	Öl
XXVI-5	CH <sub>3</sub>	Cl	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	152-158, 16
XXVI-6	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Br	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub>	90-95, 0.015

10

# Beispiel (XXVII-1)

$$Br \xrightarrow{CH_3} CH_2 - CCI_3 \qquad (XXVII-1)$$

In eine Lösung von 326 g (3,175 Mol) tert.-Butylnitrit in 1270 ml tr. Acetonitril gibt man 326 g (2,673 Mol) wasserfreies Kupfer-II-chlorid. Zu der gut gekühlten Mischung tropft man 3130 g (32,27 m ≜ 2580 ml) 1,1-Dichlorethan, wobei man mittels Eiskühlung auf unter 30°C hält. Bei unter 30°C tropft man dann eine Lösung von 424 g (2,12 Mol) 4-Brom-2,6-dimethylanilin in 2120 ml Acetonitril zu. Man rührt bei Raumtemperatur so lange nach, bis die Gasentwicklung (N₂) beendet ist (ca. 3 Stunden). Die fast schwarze Lösung wird vorsichtig in 9 l 20 %ige Salzsäure gegossen und mehrfach, insgesamt mit 9 l, Methyl-tert.-butylether extrahiert. Die vereinigten organischen Phasen werden mit 20 %iger Salzsäure gewaschen und über Magnesiumsulfat wasserfrei getrocknet. Abfiltrieren, eingengen. Das zurückbleibende Öl wird im Hochvakuum fraktioniert.

Ausbeute: 349,3 g (49 % der Theorie); Kp<sub>0.1</sub> 130-137°C.

Analog bzw. gemäß den allgemeinen Angaben zur Herstellung wurden die folgenden Verbindungen der Formel (XXVII) hergestellt:

Tabelle 38

$$Y \longrightarrow X$$
 $CH_2$ -CCI<sub>3</sub> (XXVII)

Bsp Nr.	х	Y	Z	Kp [°C], (mbar)
XXVII-2	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Br	110-115, 0.15
XXVII-3	CH <sub>3</sub>	Br	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Öl
XXVII-4	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Cl	Öl
XXVII-5	CH <sub>3</sub>	Cl	CH <sub>3</sub>	Öl
XXVII-6	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Br	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Öl

10

15

20

25

#### Beispiel (VI-1)

$$CH_3 \xrightarrow{CI} COOCH_3 \\ CH_3 \\ CH_3 \\ COOCH_3 \\ (VI-1)$$

Es wurden 7,1 g NaH (80%ig) in 278 ml Dimethylcarbonat vorgelegt und auf 80 bis 90°C erwärmt. Anschließend wurden 39 g 2-Chlor-4,6-dimethylphenylessigsäuremethylester zugetropft und 20 h zum Rückfluß erhitzt. Es wurden weitere 3,4 g NaH (80%ig) zugegeben und nochmals 8 h zum Rückfluß erwärmt. Die Mischung wurde abgekühlt, noch vorhandenes NaH mit wenig Methanol zerstört und dann auf Eis gegossen. Nach dem Ansäuern mit halbkonzentrierter HCl wurde die organische Phase abgetrennt und die wäßrige Phase mehrfach mit Dichlormethan extrahiert. Die vereinigte organische Phase wurde getrocknet und eingeengt. Ausbeute: 35,1 g eines Feststoffs mit einem Schmelzpunkt von 67 bis 70°C.

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>):  $\delta$  7,12 (s,1H), 6,94 (s,1H), 5,36 (s,1H), 3,78 (s,6H), 2,31 (s,3H), 2,28 ppm (s,3H).

# Beispiel (XXXV-1)

Es wurden 10 g 2-Chlor-4,6-dimethylphenylmalonsäuredimethylester gemäß Beispiel (VI-1) vorgelegt und nacheinander mit 20 ml Methanol und 6,8 g KOH gelöst und 9,1 ml Wasser versetzt. Nach einer Stunde wurde mit weiteren 20 ml Lösungsmittel (MeOH/Wasser 1:1) verdünnt. Die Mischung wurde 10 h zum Rückfluß erhitzt, dann abgekühlt und eingeengt. Der verbleibende Rückstand wurde in wenig Wasser aufgenommen und einmal mit Toluol gewaschen. Anschließend wurde die wäßrige Phase weiter mit Wasser verdünnt, der gleiche Anteil Ether zugesetzt und auf ca. -10°C abgekühlt. Es wurde mit konzentrierter HCl angesäuert (pH 1), die organische Phase abgetrennt und noch 1 bis 2 mal nachextrahiert. Die vereinigten organischen Phasen wurden getrocknet und

eingeengt. Der Rückstand wurde aus Toluol kristallisiert und ergab 7,6 g 2-Chlor-

4,6-dimethylphenylmalonsäure mit einem Schmelzpunkt von 174 bis 176°C (Zersetzung).

- 176 -

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ: 7,10 (s,1H), 6,95 (s,1H), 5,00 (s,1H), 2,36 (s,3H), 2,30 ppm (s,3H).

# Beispiel (V-1)

5

10

15

20

Es wurden 7,6 g (2-Chlor-4,6-dimethylphenylmalonsäure gemäß Beispiel (XXXV-1) in 22 ml Toluol suspendiert und mit 19,5 ml Thionylchlorid tropfenweise versetzt. Die Mischung wurde 9,5 h auf 95°C erhitzt, abgekühlt und durch Überleiten von Argon von den flüchtigen Bestandteilen befreit. Die Reste an Thionylchlorid und das Lösungsmittel wurden bei 45°C im Hochvakuum abdestilliert. Man erhielt 6,6 g 2-Chlor-4,6-dimethylphenylchlorcarbonylketen als ein Öl, das leicht verunreinigt war mit 2-Chlor-4,6-dimethylphenylessigsäurechlorid.

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ : 7,16 (s,1H), 7,02 (s,1H), 2,33 (s,3H), 2,30 ppm (s,3H).

### Beispiel (VI-2)

Es wurden in analoger Weise 70 g 4-Brom-2,6-dimethylphenylessigsäuremethylester mit 26,8 g NaH und 7,39 ml Dimethylcarbonat umgesetzt. Nach der Aufarbeitung wurden 95,4 g Rohprodukt (86,5%ig) erhalten.

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ : 7,22 (s,2H), 5,00 (s,4.1), 3,75 (s,6H), 2,33 ppm (s,6H).

# Beispiel (XXXV-2)

Es wurden in analoger Weise 85 g 4-Brom-2,6-dimethylphenylmalonsäuredimethylester gemäß Beispiel (VI-2) in 158 ml Methanol mit 49,6 g KOH in 66 ml  $\rm H_2O$  eingesetzt. Nach der Aufarbeitung wurden 59,7 g der Malonsäure erhalten. Schmelzpunkt 164 bis 167°C (Zersetzung).

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ: 7,20 (s,2H), 7,00 - 6,00 (OH), 4,83 (s,1H), 2,30 ppm (s,6H).

## Beispiel (V-2)

Es wurden in analoger Weise 59 g 4-Brom-2,6-dimethylphenylmalonsäure in 143 ml Toluol mit 128 ml Thionylchlorid umgesetzt und 49,5 g als Rohprodukt isoliert.

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ: 7,31 (s,2H), 2,33 ppm (s,6H).

### Beispiel (VI-3)

Es wurden in analoger Weise 23 g 2-Brom-4,6-dimethylphenylessigsäuremethylester mit 9,5 g NaH (80%ig) und 242 ml Dimethylcarbonat umgesetzt. Nach der Aufarbeitung wurden 31,2 g Rohprodukt (82%ig) erhalten.

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ : 7,31 (s,1H), 6,98 (s,1H), 5,45 (s,1H), 3,88 (s,6H), 2,32 (s,3H), 2,28 ppm (s,3H).

# **Beispiel (XXXV-3)**

Es wurden in analoger Weise 27 g 2-Brom-4,6-dimethylphenylmalonsäuredimethylester gemäß Beispiel (VI-3) in 50 ml Methanol mit 15,7 g KOH in 21 ml Wasser umgesetzt. Nach der Aufarbeitung wurden 17,4 g Malonsäure erhalten. Schmelzpunkt 167 bis 169°C (Zersetzung).

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ: 8,20 - 7,00 (OH), 7,26 (s,1H), 6,98 (s,1H), 5,07 (s,1H), 2,35 (s,3H), 2,28 ppm (s,3H).

### Beispiel (V-3)

Es wurden in analoger Weise 17 g 2-Brom-4,6-dimethylphenylmalonsäure gemäß Beispiel (XXXV-3) in 41 ml Toluol mit 36,8 ml Thionylchlorid umgesetzt und 15,1 g als Rohprodukt isoliert.

IR:  $\dot{v} = 2130$  (Keten)

15

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ: 7,28 (s,1H), 7,00 (s,1H), 2,35 (s,3H), 2,29 ppm (s,3H).

# Beispiel (V-4)

$$\mathsf{Br} = \bigcup_{\substack{\mathsf{C_2H_5}\\\mathsf{COOH}\\\mathsf{C_2H_5}}}^{\mathsf{C_2H_5}} \mathsf{COOH} \tag{V-4}$$

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHZ), CDCl<sub>3</sub>):  $\delta$  = 1.20, 2.64, 7.32

# Beispiel (XXXV-4)

### **Anwendungsbeispiele**

### Beispiel A

Phaedon-Larven-Test

Lösungsmittel:

7 Gewichtsteile

Dimethylformamid

5 Emulgator:

15

1 Gewichtsteil

Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel und der angegebenen Menge Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

10 Kohlblätter (Brassica oleracea) werden durch Tauchen in die Wirkstoffzubereitung der gewünschten Konzentration behandelt und mit Meerrettichblattkäfer-Larven (Phaedon cochleariae) besetzt, solange die Blätter noch feucht sind.

Nach jeweils 3 Tagen wird die Abtötung in % bestimmt. Dabei bedeutet 100 %, daß alle Käfer-Larven abgetötet wurden; 0 % bedeutet, daß keine Käfer-Larven abgetötet wurden.

In diesem Test bewirkten z.B. die Verbindungen gemäß den Herstellungsbeispielen (I-2-a-2), (I-2-b-2), (I-2-a-1), (I-2-b-1), (I-2-b-4), (I-1-a-2), (I-1-a-1), (I-1-b-2) und (I-1-b-4) bei einer beispielhaften Wirkstoffkonzentration von 0,1 % eine Abtötung von 100 % nach 7 Tagen.

WO 97/02243

- 181 -

PCT/EP96/02601

#### Beispiel B

Plutella-Test

Lösungsmittel:

7 Gewichtsteile Dimethylformamid

Emulgator:

1 Gewichtsteil Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel und der angegebenen Menge Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Kohlblätter (Brassica oleracea) werden durch Tauchen in die Wirkstoffzubereitung der gewünschten Konzentration behandelt und mit Raupen der Kohlschabe (Plutella xylostella) besetzt, solange die Blätter noch feucht sind.

Nach der gewünschten Zeit wird die Abtötung in % bestimmt. Dabei bedeutet 100 %, daß alle Raupen abgetötet wurden; 0 % bedeutet; daß keine Raupen abgetötet wurden.

In diesem Test bewirkten z.B. die Verbindungen gemäß den Herstellungsbeispielen (I-2-b-2), (I-2-b-1), (I-1-b-2), (I-1-b-4), (I-1-c-2), (I-1-a-5) und (I-1-a-6) bei einer beispielhaften Wirkstoffkonzentration von 0,1 % eine Abtötung von 100 % nach 7 Tagen.

### Beispiel C

Nephotettix-Test

Lösungsmittel:

7 Gewichtsteile

Dimethylformamid

Emulgator:

1 Gewichtsteil

Alkylarylpolyglykolether

PCT/EP96/02601

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel und der angegebenen Menge Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Reiskeimlinge (Oryza sativa) werden durch Tauchen in die Wirkstoffzubereitung der gewünschten Konzentration behandelt und mit der Grünen Reiszikade (Nephotettix cincticeps) besetzt, solange die Keimlinge noch feucht sind.

Nach der gewünschten Zeit wird die Abtötung in % bestimmt. Dabei bedeutet 100 %, daß alle Zikaden abgetötet wurden; 0 % bedeutet; daß keine Zikaden abgetötet wurden.

In diesem Test bewirkten z.B. die Verbindungen gemäß den Herstellungsbeispielen (I-2-a-2), (I-2-a-1), (I-2-b-1), (I-1-a-2), (I-1-a-1), (I-1-b-2), (I-1-b-3), (I-1-b-4), (I-1-c-2), (I-1-a-5) und (I-1-a-6) bei einer beispielhaften Wirkstoffkonzentration von 0,1 % eine Abtötung von 100 % nach 6 Tagen.

#### Beispiel D

Myzus-Test

Lösungsmittel:

7 Gewichtsteile

Dimethylformamid

Emulgator:

1 Gewichtsteil

Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel und der angegebenen Menge Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Kohlblätter (Brassica oleracea), die stark von der Pfirsichblattlaus (Myzus persicae) befallen sind, werden durch Tauchen in die Wirkstoffzubereitung der gewünschten Konzentration behandelt.

Nach der gewünschten Zeit wird die Abtötung in % bestimmt. Dabei bedeutet 100 %, daß alle Blattläuse abgetötet wurden; 0 % bedeutet, daß keine Blattläuse abgetötet wurden.

In diesem Test bewirkten z.B. die Verbindungen gemäß den Herstellungsbeispielen (I-2-a-1), (I-2-a-2), (I-2-b-2), (I-1-b-3), (I-1-c-2) und (I-1-a-6) bei einer beispielhaften Wirkstoffkonzentration von 0,1 % eine Abtötung von 100 % nach 6 Tagen.

PCT/EP96/02601

### Beispiel E

Tetranychus-Test (OP-resistent/Tauchbehandlung)

Lösungsmittel:

7 Gewichtsteile

Dimethylformamid

Emulgator:

1 Gewichtsteil

Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel und der angegebenen Menge Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschten Konzentrationen.

Bohnenpflanzen (Phaseolus vulgaris), die stark von allen Entwicklungsstadien der gemeinen Spinnmilbe oder Bohnenspinnmilbe (Tetranychus urticae) befallen sind, werden in eine Wirkstoffzubereitung der gewünschten Konzentration getaucht.

Nach der gewünschten Zeit wird die Abtötung in % bestimmt. Dabei bedeutet 100 %, daß alle Spinnmilben abgetötet wurden; 0 % bedeutet, daß keine Spinnmilben abgetötet wurden.

In diesem Test hatten z.B. die Verbindungen gemäß den Herstellungsbeispielen (I-2-a-2), (I-2-b-2), (I-2-b-3), (I-2-a-1) und (I-2-b-4) bei einer beispielhaften Wirkstoffkonzentration von 0,01 % eine Wirkung von 100 % nach 13 Tagen.

WO 97/02243 PCT/EP96/02601

- 185 -

### Beispiel F

### Pre-emergence-Test

Lösungsmittel:

5 Gewichtsteile Aceton

Emulgator:

1 Gewichtsteil Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel, gibt die angegebene Menge Emulgator zu und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Samen der Testpflanzen werden im normalen Boden ausgesät und nach 24

Stunden mit der Wirkstoffzubereitung begossen. Dabei hält man die Wassermenge pro Flächeneinheit zweckmäßigerweise konstant. Die Wirkstoffkonzentration in der Zubereitung spielt keine Rolle, entscheidend ist nur die Aufwandmenge des Wirkstoffs pro Flächeneinheit. Nach drei Wochen wird der Schädigungsgrad der Pflanzen bonitiert in % Schädigung im Vergleich zur Entwicklung der unbehandelten Kontrolle. Es bedeuten:

0 % = keine Wirkung (wie unbehandelte Kontrolle)

100 % = totale Vernichtung

# Pre emergence Test / Gewächshaus

BspNr.	g/ha	Beta vulgaris	Alopecurus myosuroides	Avena fatua	Setaria viridis	Sinapis arvensis I.
l-1-a-2	250	0	100	60	100	90
I-1-b-2	250	0	100	100	100	-
I-1-b-3	250	0	-	80	100	95
I-1-b-4	250	0	-	100	100	95
1-1-c-2	250	0	95	80	100	100
I-1-a-5	250	-	100	100	100	100
I-1-a-6	250		95	95	100	100

## **Patentansprüche**

1. Verbindungen der Formel (I)

in welcher

- 5 X für Alkyl steht,
  - Y für Halogen oder Alkyl steht und
  - Z für Halogen oder Alkyl steht,

mit der Maßgabe, daß immer einer der Reste Y und Z für Halogen und der andere für Alkyl steht,

10 Het für eine der Gruppen

10

15

20

worin

A für Wasserstoff, für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl, Polyalkoxyalkyl oder Alkylthioalkyl, für jeweils gesättigtes oder ungesättigtes und gegebenenfalls substituiertes Cycloalkyl oder Heterocyclyl oder für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, Alkyl, Halogenalkyl, Alkoxy, Halogenalkoxy, Cyano oder Nitro substituiertes Aryl, Arylalkyl oder Hetaryl steht,

B für Wasserstoff, Alkyl oder Alkoxyalkyl steht, oder

A und B gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom an das sie gebunden sind für einen gesättigten oder ungesättigten, gegebenenfalls substituierten Carbocyclus oder Heterocyclus stehen,

D für Wasserstoff oder für einen gegebenenfalls substituierten Rest aus der Reihe Alkyl, Alkenyl, Alkinyl, Alkoxyalkyl, Polyalkoxyalkyl, Alkylthioalkyl, gesättigtes oder ungesättigtes Cycloalkyl, gesättigte oder ungesättigtes Heterocyclyl, Arylalkyl, Aryl, Hetarylalkyl oder Hetaryl steht oder

A und D gemeinsam mit den Atomen an die sie gebunden sind für einen gesättigten oder ungesättigten und gegebenenfalls substituierten Carbocyclus oder Heterocyclus stehen,

G im Fall, daß Het für einen der Reste (1), (2), (3), (5) oder (6) steht, für Wasserstoff (a) oder, im Fall, daß Het für einen der Reste (1), (2), (3), (4), (5) oder (6) steht, für eine der Gruppen

25

steht,

20

worin

- E für ein Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion steht.
- L für Sauerstoff oder Schwefel steht.
- M für Sauerstoff oder Schwefel steht.
- für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl, Alkylthioalkyl oder Polyalkoxyalkyl oder für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, Alkyl oder Alkoxy substituiertes Cycloalkyl oder Heterocyclyl oder für jeweils gegebenenfalls substituiertes Phenyl, Phenylalkyl, Hetaryl, Phenoxyalkyl oder Hetaryloxyalkyl steht,
  - R<sup>2</sup> für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl oder Polyalkoxyalkyl oder für jeweils gegebenenfalls substituiertes Cycloalkyl, Phenyl oder Benzyl steht,
  - R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> unabhängig voneinander für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkoxy, Alkylamino, Dialkylamino, Alkylthio, Alkenylthio oder Cycloalkylthio oder für jeweils gegebenenfalls substituiertes Phenyl, Phenoxy oder Phenylthio stehen,
  - R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup> unabhängig voneinander für Wasserstoff, für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Cycloalkyl, Alkenyl, Alkoxy, Alkoxyalkyl, für jeweils gegebenenfalls substituiertes Phenyl oder Benzyl stehen, oder gemeinsam mit dem N-Atom, an das sie gebunden sind, einen gegebenenfalls Sauerstoff oder Schwefel enthaltenden gegebenenfalls substituierten Cyclus bilden.
  - 2. Verbindungen der Formel (I) gemäß Anspruch 1, in welcher
- 25 X für  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl steht,
  - Y für Halogen oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alk<sub>3</sub>. steht,

Α

#### $\mathbf{Z}$ für Halogen oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl steht,

wobei immer einer der Substituenten Y und Z für Halogen und der andere für Alkyl steht,

#### für eine der Gruppen Het

(1), (2), (3), (4). (5) oder (6) steht,

für Wasserstoff, für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl, Poly- $C_1$ - $C_8$ -alkoxy- $C_1$ - $C_8$ -alkyl oder  $C_1$ - $C_{10}$ -Alkylthio- $C_1$ - $C_6$ -alkyl. 10 für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, C1-C6-Alkyl oder C1-C6-· Alkoxy substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, in welchem gegebenenfalls eine oder zwei Methylengruppen durch Sauerstoff und/oder Schwefel ersetzt sind oder für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, C1-15  $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkoxy, Cyano oder Nitro substituiertes Phenyl, Naphthyl, Phenyl-C1-C<sub>6</sub>-alkyl, Naphthyl-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl oder Hetaryl mit 5 oder 6 Ringatomen und ein bis drei Heteroatomen aus der Reihe Sauer-

stoff, Schwefel und Stickstoff steht,

10

25

- B für Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl steht oder
- A, B und das Kohlenstoffatom an das sie gebunden sind, für C<sub>3</sub>-C<sub>10</sub>-Cycloalkyl oder C<sub>5</sub>-C<sub>10</sub>-Cycloalkenyl stehen, worin gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist und welche gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>10</sub>-Cycloalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkylthio, Halogen oder Phenyl substituiert sind oder
- A, B und das Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, für C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl stehen, welches durch eine gegebenenfalls ein oder zwei Sauerstoff- und/oder Schwefelatome enthaltende Alkylendiyl-, oder durch eine Alkylendioxyl- oder durch eine Alkylendithioyl-Gruppe substituiert ist, die mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden ist, einen weiteren fünf- bis achtgliedrigen Ring bildet oder
- A, B und das Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind für C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl oder C<sub>5</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkenyl stehen, in welchen zwei Substituenten gemeinsam mit Kohlenstoffatomen, an die sie gebunden sind, für jeweils gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy oder Halogen substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkandiyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkendiyl oder C<sub>4</sub>-C<sub>6</sub>-Alkandiendiyl stehen, worin jeweils gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist,
  - für Wasserstoff, für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Alkenyl, C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Alkinyl, C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl, Poly-C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-Alkylthio-C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl, für gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, in welchem gegebenenfalls eine oder zwei nicht direkt benachbarte Methylengruppen durch Sauerstoff und/oder Schwefel ersetzt sind oder für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkoxy, Cyano oder Nitro substituiertes Phenyl, Hetaryl mit 5 bis 6 Ringatomen und ein oder zwei Heteroatomen aus der Reihe Sauerstoff, Schwefel und Stickstoff, Phenyl-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl oder Hetaryl-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl mit 5 bis 6

10

15

20

Ringatomen und ein oder zwei Heteroatomen aus der Reihe Sauerstoff, Schwefel und Stickstoff steht oder

A und D gemeinsam für eine C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkandiyl-, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkendiyl- oder C<sub>4</sub>-C<sub>6</sub>-Alkadiendiylgruppe stehen, in welchen jeweils gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist und welche jeweils gegebenenfalls substituiert sind durch Halogen, Hydroxy, Mercapto oder jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylthio, C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>-Cycloalkyl, Phenyl oder Benzyloxy oder durch eine weitere, einen ankondensierten Ring bildende C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkandiyl-, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkendiyl- oder C<sub>4</sub>-C<sub>6</sub>-Alkadiendiylgruppe, in welchen gegebenenfalls jeweils eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist und welche gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl substituiert sind oder in welchen gegebenenfalls zwei benachbarte Substituenten gemeinsam mit den Kohlenstoffatomen, an die sie gebunden sind, einen weiteren gesättigten oder ungesättigten Carbocyclus mit 5 oder 6 Ringatomen bilden oder

A und D gemeinsam für eine C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkandiyl- oder C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkendiylgruppe stehen, worin jeweils gegebenenfalls eine der folgenden Gruppen

$$c^{OR^{15}}_{OR^{16}}$$
;  $c^{SR^{15}}_{SR^{16}}$ ;  $c^{R^{17}}_{OR^{18}}$ ;

$$\sum_{S} R^{17} = \sum_{O} R^{19} = O$$

20

enthalten ist,

G im Fall, daß Het für einen der Reste (1), (2), (3), (5) oder (6) steht, für Wasserstoff (a) oder, im Fall, daß Het für einen der Reste (1), (2), (3), (4), (5) oder (6) steht, für eine der Gruppen

$$R^1$$
 (b),  $M^2$  (c),  $SO_2 R^3$   $R^4$  (e),  $R^5$  (e),  $R^6$  (g) steht,

in welchen

- E für ein Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion steht.
- L für Sauerstoff oder Schwefel steht und
- M für Sauerstoff oder Schwefel steht,

für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>20</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>20</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkylthio-C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl oder Poly-C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl oder für gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, in welchem gegebenenfalls eine oder zwei Methylengruppen durch Sauerstoff und/oder Schwefel ersetzt sind,

für gegebenenfalls durch Halogen, Cyano, Nitro,  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkoxy,  $C_1$ - $C_6$ -Alkylthio oder  $C_1$ - $C_6$ -Alkylsulfonyl substituiertes Phenyl,

für gegebenenfalls durch Halogen, Nitro, Cyano,  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkyl oder  $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkoxy substituiertes Phenyl- $C_1$ - $C_6$ -alkyl,

für gegebenenfalls durch Halogen oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl substituiertes 5oder 6-gliedriges Hetaryl mit ein oder zwei Heteroatomen aus der Reihe Sauerstoff, Schwefel und Stickstoff,

5

für gegebenenfalls durch Halogen oder  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl substituiertes Phenoxy- $C_1$ - $C_6$ -alkyl oder

für gegebenenfalls durch Halogen, Amino oder  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl substituiertes 5- oder 6-gliedriges Hetaryloxy- $C_1$ - $C_6$ -alkyl mit ein oder zwei Heteroatomen aus der Reihe Sauerstoff, Schwefel und Stickstoff steht,

10

 $\mathbb{R}^2$ 

für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes  $C_1$ - $C_{20}$ -Alkyl,  $C_2$ - $C_{20}$ -Alkenyl,  $C_1$ - $C_8$ -Alkoxy- $C_2$ - $C_8$ -alkyl oder Poly- $C_1$ - $C_8$ -alkoxy- $C_2$ - $C_8$ -alkyl,

für gegebenenfalls durch Halogen,  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl oder  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy substituiertes  $C_3$ - $C_8$ -Cycloalkyl oder

15

für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, Cyano, Nitro,  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkyl oder  $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkoxy substituiertes Phenyl oder Benzyl steht,

20

R<sup>3</sup> für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl oder für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, Cyano oder Nitro substituiertes Phenyl oder Benzyl steht,

25

R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> unabhängig voneinander für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkylamino, Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl)amino, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkylthio oder C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-Alkenylthio oder für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, Nitro, Cyano, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl substituiertes Phenyl, Phenoxy oder Phenylthio stehen,

R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup> unabhängig voneinander für Wasserstoff, für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy, C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Alkenyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl, für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Halogenalkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy substituiertes Phenyl oder Benzyl oder zusammen für einen gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl substituierten C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylenrest stehen, in welchem gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist,

10

 $R^{13}$ 

5

für Wasserstoff oder für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes  $C_1$ - $C_8$ -Alkyl oder  $C_1$ - $C_8$ -Alkoxy, für gegebenenfalls durch Halogen,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl oder  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy substituiertes  $C_3$ - $C_8$ -Cycloalkyl, in welchem gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist, oder für jeweils gegebenenfalls durch Halogen,  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkoxy, Nitro oder Cyano substituiertes Phenyl, Phenyl- $C_1$ - $C_4$ -alkyl oder Phenyl- $C_1$ - $C_4$ -alkoxy steht,

15

R<sup>14</sup> für Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl steht oder

 $R^{13}$  und  $R^{14}$  gemeinsam für  $C_4$ - $C_6$ -Alkandiyl stehen,

 $R^{15}$  und  $R^{16}$  gleich oder verschieden sind und für  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl stehen oder

20

R<sup>15</sup> und R<sup>16</sup> gemeinsam für einen C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-Alkandiylrest stehen, der gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkyl oder durch gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, Nitro oder Cyano substituiertes Phenyl substituiert ist,

25

 $R^{17}$  und  $R^{18}$  unabhängig voneinander für Wasserstoff, für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes  $C_1$ - $C_8$ -Alkyl oder für gegebenenfalls durch Halogen,  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkoxy, Nitro oder Cyano substituiertes Phenyl oder

30

 $R^{17}$  und  $R^{18}$  gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, für eine Carbonylgruppe, für gegebenenfalls durch  $C_1$ - $C_4$ -

15

Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy substituiertes C<sub>5</sub>-C<sub>7</sub>-Cycloalkyl, in dem gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist,

R<sup>19</sup> und R<sup>20</sup> unabhängig voneinander für C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>10</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-Alkylamino, C<sub>3</sub>-C<sub>10</sub>-Alkenylamino, Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-alkyl)amino oder Di-(C<sub>3</sub>-C<sub>10</sub>-alkenyl)amino stehen.

- 3. Verbindungen der Formel (I) gemäß Anspruch 1, in welcher
  - X für C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl steht,
  - Y für Fluor, Chlor, Brom oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl steht,
- 10 Z für Fluor, Chlor, Brom oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl steht,

wobei immer einer der Reste Y und Z für Halogen und der andere für Alkyl steht,

Het für eine der Gruppen

(5) oder

10

15

20

25

- für Wasserstoff, für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, Poly-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkylthio-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl oder für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>-Cycloalkyl, in welchem gegebenenfalls eine oder zwei Methylengruppen durch Sauerstoff und/oder Schwefel ersetzt sind oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, Cyano oder Nitro substituiertes Phenyl, Furanyl, Pyridyl, Imidazolyl, Triazolyl, Pyrazolyl, Indolyl, Thiazolyl, Thienyl oder Phenyl-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl steht,
  - B für Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl steht oder
- A, B und das Kohlenstoffatom an das sie gebunden sind, für C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl oder C<sub>5</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkenyl stehen, worin jeweils gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist und welche gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylthio, Fluor, Chlor oder Phenyl substituiert sind oder
- A, B und das Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, für C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl stehen, welches durch eine gegebenenfalls ein oder zwei Sauerstoff- oder Schwefelatome enthaltende Alkylendiyl- oder durch eine Alkylendioxyl- oder durch eine Alkylendithiol-Gruppe substituiert ist, die mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden ist, einen weiteren fünf- bis siebengliedrigen Ring bildet oder
  - A,B und das Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, für C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl oder C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkenyl stehen, in welchen zwei Substituenten gemeinsam mit den Kohlenstoffatomen, an die sie gebunden sind, für jeweils gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkoxy, Fluor, Chlor oder Brom substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>5</sub>-Alkandiyl, C<sub>3</sub>-C<sub>5</sub>-Alkendiyl oder Butadiendiyl stehen, worin jeweils gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist,

10

15

20

D

für Wasserstoff, für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes  $C_1$ - $C_{10}$ -Alkyl,  $C_3$ - $C_6$ -Alkenyl,  $C_3$ - $C_6$ -Alkinyl,  $C_1$ - $C_8$ -Alkoxy- $C_2$ - $C_6$ -alkyl, Poly- $C_1$ - $C_6$ -alkoxy- $C_2$ - $C_6$ -alkyl oder  $C_1$ - $C_8$ -Alkylthio- $C_2$ - $C_6$ -alkyl, für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy oder  $C_1$ - $C_2$ -Halogenalkyl substituiertes  $C_3$ - $C_7$ -Cycloalkyl, in welchem gegebenenfalls eine oder zwei nicht direkt benachbarte Methylengruppen durch Sauerstoff und/oder Schwefel ersetzt sind oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkoxy, Cyano oder Nitro substituiertes Phenyl, Furanyl, Imidazolyl, Pyridyl, Thiazolyl, Pyrazolyl, Pyrimidyl, Pyrrolyl, Thienyl, Triazolyl oder Phenyl- $C_1$ - $C_4$ -alkyl stehen oder

A und D gemeinsam für eine C<sub>3</sub>-C<sub>5</sub>-Alkandiyl- oder C<sub>3</sub>-C<sub>5</sub>-Alkendiylgruppe stehen, worin jeweils gegebenenfalls ein Kohlenstoffatom durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist und welche gegebenenfalls substituiert sind durch Fluor, Chlor, Hydroxy, Mercapto oder durch jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, Phenyl oder Benzyloxy oder

worin jeweils gegebenenfalls eine der folgenden Gruppen:

10

enthalten ist;

oder A und D (im Fall der Verbindungen der Formel (I-1)) gemeinsam mit den Atomen, an die sie gebunden sind, für eine der Gruppen AD-1 bis AD-27

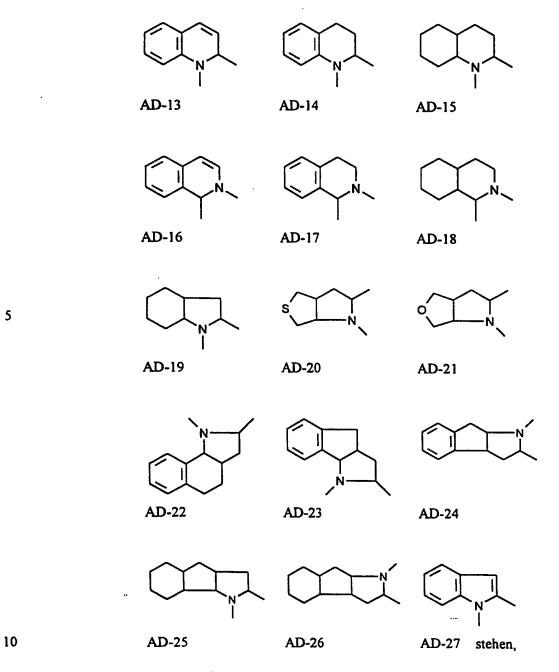
AD-1 AD-2 AD-3

$$AD-1 \qquad AD-2 \qquad AD-3$$

$$AD-4 \qquad AD-5 \qquad AD-6$$

$$AD-7 \qquad AD-8 \qquad AD-9$$

$$AD-10 \qquad AD-11 \qquad AD-12$$



G im Fall, daß Het für einen der Reste (1), (2), (3), (5) oder (6) steht, für Wasserstoff (a) oder im Fall, daß Het für einen der Reste (1), (2), (3), (4), (5) oder (6) steht, für eine der Gruppen

$$R^1$$
 (b),  $R^2$  (c),  $SO_2 R^3$   $R^4$  (e),  $R^5$  (e),  $R^6$  (g) steht,

in welchen

- E für ein Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion steht,
- L für Sauerstoff oder Schwefel steht und
- M für Sauerstoff oder Schwefel steht,
- für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>16</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>16</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylthio-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl oder Poly-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl oder für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkoxy substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>-Cycloalkyl, in welchem gegebenenfalls eine oder zwei Methylengruppen durch Sauerstoff und/oder Schwefel ersetzt sind,

für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Cyano, Nitro,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_3$ -Halogenalkyl,  $C_1$ - $C_3$ -Halogenalkoxy,  $C_1$ - $C_4$ -Alkylthio oder  $C_1$ - $C_4$ -Alkylsulfonyl substituiertes Phenyl,

für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_3$ -Halogenalkyl oder  $C_1$ - $C_3$ -Halogenalkoxy substituiertes Phenyl- $C_1$ - $C_4$ -alkyl,

für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom oder  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl substituiertes Pyrazolyl, Thiazolyl, Pyridyl, Pyrimidyl, Furanyl oder Thienyl,

für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom oder  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl substituiertes Phenoxy- $C_1$ - $C_5$ -alkyl oder

5

10

15

für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Amino oder  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl substituiertes Pyridyloxy- $C_1$ - $C_5$ -alkyl, Pyrimidyloxy- $C_1$ - $C_5$ -alkyl oder Thiazolyloxy- $C_1$ - $C_5$ -alkyl steht,

für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>16</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>16</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl,

für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl oder  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy substituiertes  $C_3$ - $C_7$ -Cycloalkyl oder

für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Cyano, Nitro,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_3$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_3$ -Halogenalkyl oder  $C_1$ - $C_3$ -Halogenalkoxy substituiertes Phenyl oder Benzyl steht,

R<sup>3</sup> für gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkoxy, Cyano oder Nitro substituiertes Phenyl oder Benzyl steht,

R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> unabhängig voneinander für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylamino, Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl)amino, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylthio oder C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkenylthio oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Nitro, Cyano, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkyl substituiertes Phenyl, Phenoxy oder Phenylthio stehen,

R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup> unabhängig voneinander für Wasserstoff, für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkoxy substituiertes Phenyl oder Benzyl, oder zusammen für einen gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituierten C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylenrest stehen, in welchem gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist,

5

10

15

20

25

- $R^{13}$ für Wasserstoff oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, für gegebenenfalls durch Fluor, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Alkoxy substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>-Cycloalkyl steht, in welchem gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, C1-C5-Alkyl, C1-C5-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Halogenalkoxy, Nitro oder Cyano substituiertes Phenyl, Phenyl-C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-alkyl oder Phenyl-C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>alkyloxy,
- $R^{14}$ für Wasserstoff oder  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl steht oder 10
  - $R^{13}$  und  $R^{14}$  gemeinsam für  $C_4$ - $C_6$ -Alkandiyl stehen,
  - $R^{15}$  und  $R^{16}$  gleich oder verschieden sind und für  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl stehen oder
  - R<sup>15</sup> und R<sup>16</sup> zusammen für einen C<sub>2</sub>-C<sub>3</sub>-Alkandiylrest stehen, der gegebenenfalls durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl oder durch gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Halogenalkyl, C1-C4-Alkoxy, C1-C2-Halogenalkoxy, Nitro oder Cyano substituiertes Phenyl substituiert ist,
  - R<sup>17</sup> und R<sup>18</sup> unabhängig voneinander für Wasserstoff, für gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C1-C8-Alkyl oder für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Halogenalkyl, C1-C2-Halogenalkoxy, Nitro oder Cyano substituiertes Phenyl stehen oder
  - R<sup>17</sup> und R<sup>18</sup> gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, für gegebenenfalls durch C1-C3-Alkyl oder C1-C3-Alkoxy substituiertes C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl stehen, in dem gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist,
  - R<sup>19</sup> und R<sup>20</sup> unabhängig voneinander für C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylamino, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenylamino, Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>alkyl)amino oder Di-(C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-alkenyl)amino stehen.

15

20

- 4. Verbindungen der Formel (I) gemäß Anspruch 1, in welcher
  - X für Methyl, Ethyl, n-Propyl oder iso-Propyl steht,
  - Y für Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, n-Propyl oder iso-Propyl steht,
- 5 Z für Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, n-Propyl oder iso-Propyl steht,

wobei immer einer der Reste Y und Z für Halogen und der andere für Alkyl steht,

Het für eine der Gruppen

10

15

A für Wasserstoff, für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, Poly-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylthio-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, oder für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Methyl oder Methoxy substituiertes C<sub>3</sub>-6-Cycloalkyl, in welchem gegebenenfalls eine oder zwei Methylengruppen durch Sauerstoff und/oder

25

30

Schwefel ersetzt sind oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, n-Propyl, iso-Propyl, Methoxy, Ethoxy, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Cyano oder Nitro substituiertes Phenyl, Furanyl, Thienyl, Pyridyl oder Benzyl steht,

- 5 B für Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-alkyl steht oder
  - A, B und das Kohlenstoffatom an das sie gebunden sind, für C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl oder C<sub>5</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkenyl stehen, worin jeweils gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist und welche gegebenenfalls durch Methyl, Ethyl, n-Propyl, iso-Ppropyl, Butyl, iso-Butyl, sec.-Butyl, tert.-Butyl, Cyclohexyl, Trifluormethyl, Methoxy, Ethoxy, n-Propoxy, iso-Propoxy, Butoxy, iso-Butoxy, sek.-Butoxy, tert.-Butoxy, Methylthio, Ethylthio, Fluor, Chlor oder Phenyl substituiert sind oder
- A, B und das Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, für C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl stehen, welches durch eine gegebenenfalls ein Sauerstoff- oder Schwefelatom enthaltende Alkylendiyl- oder durch eine Alkylendioxyl-Gruppe substituiert ist, die mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden ist, einen weiteren fünf- oder sechsgliedrigen Ring bildet oder
  - A, B und das Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, für C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl oder C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkenyl stehen, in dem zwei Substituenten gemeinsam mit den Kohlenstoffatomen, an die sie gebunden sind, für C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkandiyl, C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkendiyl oder Butadiendiyl stehen, worin jeweils gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist,
  - D für Wasserstoff, für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkenyl, C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkinyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, Poly-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio-C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl oder C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>. Cycloalkyl, in welchem gegebenenfalls eine oder zwei nicht direk, benachbarte Methylengruppen durch Sauerstoff und/oder Schwefel ersetzt sind oder für jeweils gegebe-

nenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, n-Propyl, iso-Propyl, Methoxy, Ethoxy, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Cyano oder Nitro substituiertes Phenyl, Furanyl, Pyridyl, Thienyl oder Benzyl steht,

5 oder

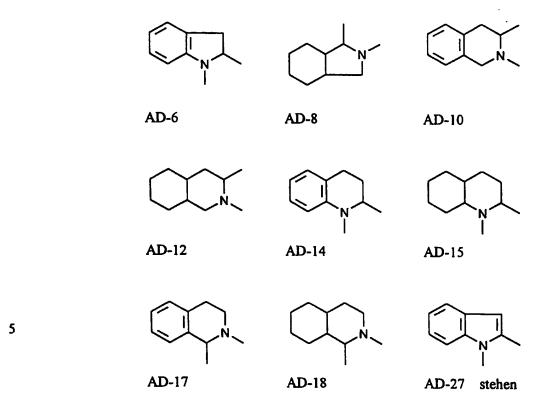
10

A und D gemeinsam für eine C<sub>3</sub>-C<sub>5</sub>-Alkandiyl- oder C<sub>3</sub>-C<sub>5</sub>-Alkendiylgruppe stehen, worin jeweils gegebenenfalls eine Methylengruppe
durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist und welche gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Hydroxy, Mercapto oder durch jeweils
gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl,
C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, Phenyl oder
Benzyloxy substituiert sind oder

worin gegebenenfalls eine der folgenden Gruppen

enthalten ist,

oder A und D im Fall der Verbindungen der Formel (I-1) gemeinsam mit den Atomen, an die sie gebunden sind, für eine der folgenden Gruppen



G im Fall, daß Het für einen der Reste (1), (2), (3), (5) oder (6) steht, für Wasserstoff (a) oder, im Fall, daß Het für einen der Reste (1), (2), (3), (4), (5) oder (6) steht, für eine der Gruppen

in welchen

- E für ein Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion steht,
- L für Sauerstoff oder Schwefel steht und
- M für Sauerstoff oder Schwefel steht,

für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>14</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>14</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, Poly-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl oder für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Methyl, Ethyl, n-Propyl, i-Propyl, n-Butyl, i-Butyl, tert.-Butyl, Methoxy, Ethoxy, n-Propoxy oder iso-Propoxy substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, in welchem gegebenenfalls eine oder zwei Methylengruppen durch Sauerstoff und/oder Schwefel ersetzt sind,

für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Cyano, Nitro, Methyl, Ethyl, n-Propyl, i-Propyl, Methoxy, Ethoxy, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Methylthio, Ethylthio, Methylsulfonyl oder Ethylsulfonyl substituiertes Phenyl,

für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, n-Propyl, i-Propyl, Methoxy, Ethoxy, Trifluormethyl oder Trifluormethoxy substituiertes Benzyl,

für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl oder Ethyl substituiertes Furanyl, Thienyl oder Pyridyl,

für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Methyl oder Ethyl substituiertes Phenoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl oder

für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Amino, Methyl oder Ethyl substituiertes Pyridyloxy- $C_1$ - $C_4$ -alkyl, Pyrimidyloxy- $C_1$ - $C_4$ -alkyl oder Thiazolyloxy- $C_1$ - $C_4$ -alkyl steht,

Für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>14</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>14</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl oder Poly-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl,

für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Methyl, Ethyl, n-Propyl, iso-Propyl oder Methoxy substituiertes  $C_3$ - $C_6$ -Cycloalkyl,

10

5

15

20

 $\mathbb{R}^3$ 

oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Cyano, Nitro, Methyl, Ethyl, n-Propyl, i-Propyl, Methoxy, Ethoxy, Trifluormethyl oder Trifluormethoxy substituiertes Phenyl oder Benzyl steht,

5

für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes Methyl, Ethyl, Propyl, Isopropyl oder jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, Propyl, iso-Propyl, tert.-Butyl, Methoxy, Ethoxy, Isopropoxy, tert.-Butoxy, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Cyano oder Nitro substituiertes Phenyl oder Benzyl steht,

10

R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> unabhängig voneinander für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylamino, Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl)amino oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Nitro, Cyano, Methyl, Methoxy, Trifluormethyl oder Trifluormethoxy substituiertes Phenyl, Phenoxy oder Phenylthio stehen.

15

R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup> unabhängig voneinander für Wasserstoff, für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkenyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Methoxy oder Trifluormethyl substituiertes Phenyl oder Benzyl, oder zusammen für einen gegebenenfalls durch Methyl oder Ethyl substituierten C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylenrest stehen, in welchem gegebenenfalls eine Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist,

25

20

R<sup>13</sup> für Wasserstoff oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, für C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, iso-Propyl, tert.-Butyl, Methoxy, Ethoxy, iso-Propoxy, tert.-Butoxy, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Nitro oder Cyano substituiertes Phenyl, Phenyl-C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-alkyl oder Benzyloxy steht,

30

R<sup>14</sup> für Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl steht oder

15

R<sup>13</sup> und R<sup>14</sup> gemeinsam für C<sub>4</sub>-C<sub>6</sub>-Alkandiyl stehen,

- R<sup>15</sup> und R<sup>16</sup> gleich oder verschieden sind und für Methyl oder Ethyl stehen oder
- R<sup>15</sup> und R<sup>16</sup> zusammen für einen C<sub>2</sub>-C<sub>3</sub>-Alkandiylrest stehen, der gegebenenfalls durch Methyl, Ethyl, n-Propyl, iso-Propyl, n-Butyl, iso-Butyl, sek.-Butyl, tert.-Butyl oder durch gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Methoxy, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Nitro oder Cyano substituiertes Phenyl substituiert ist,
- 5. Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der Formel (I) gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man
  - (A) Verbindungen der Formel (I-1-a)

$$\begin{array}{c} A & D \\ X & \\ I-1-a) \end{array}$$

in welcher

A, B, D, X, Y und Z die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen haben,

erhält, wenn man

Verbindungen der Formel (II)

$$A \xrightarrow{CO_2R^B} X \qquad (II)$$

in welcher

A, B, D, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben,

und

5 R<sup>8</sup> für Alkyl steht,

in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und in Gegenwart einer Base intramolekular kondensiert,

# (B) Verbindungen der Formel (I-2-a)

10

in welcher

A, B, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben,

erhält, wenn man

Verbindungen der Formel (III)

WO 97/02243 PCT/EP96/02601

$$A CO_2R^8$$

$$X (III)$$

- 212 -

in welcher

A, B, X, Y, Z und R<sup>8</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben,

in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und in Gegenwart einer Base intramolekular kondensiert,

## (C) Verbindungen der Formel (I-3-a)

in welcher

A, B, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben,

10 erhält, wenn man

5

Verbindungen der Formel (IV)

in welcher

A, B, X, Y, Z und R<sup>8</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben und

W für Wasserstoff, Halogen, Alkyl oder Alkoxy steht,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und in Gegenwart einer Säure intramolekular cyclisiert,

# (E) die Verbindungen der Formel (I-5-a)

$$D \xrightarrow{O} X \longrightarrow Y \qquad (I-5-a)$$

in welcher

A, D, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben,

10 erhält, wenn man

Verbindungen der Formel (VIII)

in welcher

A und D die oben angegebenen Bedeutungen haben,

15 mit Verbindungen der Formel (V)

- 214 -

in welcher

5

10

15

X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben und

Hal für Halogen steht,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säureakzeptors umsetzt,

# (F) die Verbindungen der Formel (1-6-a)

$$A \xrightarrow{N} O X$$

$$S \xrightarrow{OH} Z$$

$$(I-6-a)$$

in welcher

A, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben,

erhält, wenn man Verbindungen der Formel (IX)

in welcher

A die oben angegebene Bedeutung hat,

mit Verbindungen der Formel (V)

in welcher

Hal, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säureakzeptors umsetzt und gegebenenfalls anschließend die so erhaltenen Verbindungen der oben gezeigten Formeln (I-1-a) bis (I-3-a), (I-5-a) und (I-6-a) oder Verbindungen der Formel (I-4-a)

 $\begin{array}{c|c}
A & O & X \\
N & O & X
\end{array}$   $\begin{array}{c|c}
D & O & X
\end{array}$   $\begin{array}{c|c}
O & X & & & \\
\hline
O & & & & \\
\hline
O & & & & \\
\end{array}$   $\begin{array}{c|c}
(I-4-a) & & & \\
\end{array}$ 

in welcher

A, D, X, Y und Z die oben angegebene Bedeutung haben, jeweils

10 (G)α) mit Säurehalogeniden der Formel (X)

$$Hal \bigvee_{O} R^{1} \tag{X}$$

in welcher

R<sup>1</sup> die oben angegebene Bedeutung hat und

Hal für Halogen steht

15 oder

B) mit Carbonsäureanhydriden der Formel (XI)

$$R^1$$
-CO-O-CO- $R^1$  (XI)

in welcher

R<sup>1</sup> die oben angegebene Bedeutung hat,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt,

(H) mit Chlorameisensäureestern oder Chlorameisensäurethioestern der Formel (XII)

 $R^2$ -M-CO-Cl (XII)

in welcher

R<sup>2</sup> und M die oben angegebenen Bedeutungen haben,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt,

10 oder

20

(I)α) mit Chlormonothioameisensäureestern oder Chlordithioameisensäureestern der Formel (XIII)

in welcher

M und R<sup>2</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt

oder

B) mit Schwefelkohlenstoff und anschließend mit Verbindungen der Formel (XIV)

 $R^2$ -Hal (XIV)

10

in welcher

R<sup>2</sup> die oben angegebene Bedeutung hat und

Hal für Chlor, Brom oder Iod steht,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart einer Base umsetzt,

oder

(J) mit Sulfonsäurechloriden der Formel (XV)

$$R^3$$
-SO<sub>2</sub>-Cl (XV)

in welcher

R<sup>3</sup> die oben angegebene Bedeutung hat,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt,

oder

(K) mit Phosphorverbindungen der Formel (XVI)

Hal-P 
$$\mathbb{R}^5$$
 (XVI)

in welcher

L, R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben und

Hal für Halogen :ht,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt,

oder

(L) mit Metallverbindungen oder Aminen der Formeln (XVII) oder (XVIII)

$$Me(OR^{10})_{t} \quad (XVII) \qquad \qquad \begin{matrix} R^{10} \\ \\ \\ \\ \\ R^{12} \end{matrix} \quad (XVIII)$$

in welchen

Me für ein ein- oder zweiwertiges Metall,

t für die Zahl 1 oder 2 und

10 R<sup>10</sup>, R<sup>11</sup>, R<sup>12</sup> unabhängig voneinander für Wasserstoff oder Alkyl stehen,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels umsetzt

oder

(M)a) mit Isocyanaten oder Isothiocyanaten der Formel (XIX)

$$R^{6}-N=C=L \qquad (XIX)$$

in welcher

R<sup>6</sup> und L die oben angegebenen Bedeutungen haben,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Katalysators umsetzt oder

B) mit Carbamidsäurechloriden oder Thiocarbamidsäurechloriden der Formel (XX)

$$R^6$$
  $CI$   $(XX)$ 

in welcher

5 L, R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels, umsetzt.

6. Verbindungen der Formel (II)

in welcher

15

A, B, D, X, Y und Z die in Anspruch 1 angegebene Bedeutungen haben und

R<sup>8</sup> für Alkyl steht.

7. Verbindungen der Formel (XXIII)

in welcher

A, B, D, X, Y und Z die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen haben.

8. Verbindungen der Formel (XXII)

in welcher

5 X, Y und Z die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen haben und

Hal für Chlor oder Brom steht.

9. Verbindungen der Formel (XXV)

$$Y - \bigvee_{Z}^{X} CO_2H$$
 (XXV)

in welcher

10 X, Y und Z die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung haben.

10. Verbindungen der Formel (XXVI)

$$Y - \left( \sum_{Z}^{X} CO_{2}R^{8} \right)$$
 (XXVI)

in welcher

X, Y und Z die oben angegebene Bedeutung haben, und

R<sup>8</sup> für Alkyl steht.

## 11. Verbindungen der Formel (XXVII)

$$Y \longrightarrow X$$
 $CCl_3$ 
 $(XXVII)$ 

in welcher

- 5 X, Y und Z die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung haben.
  - 12. Verbindungen der Formel (XXXI)

$$Y = \sum_{Z} \sum_{O} \sum_{N} C \equiv N$$
(XXXI)

in welcher

10

A, B, D, X, Y und Z die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen haben.

13. Verbindungen der Formel (III)

in welcher

A, B, X, Y und Z die oben angegebenen Bedeutungen haben, und

 $R^8$ 

für Alkyl steht.

14. Verbindungen der Formel (IV)

in welcher

5 A, B, X, Y und Z die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen haben,

W für Wasserstoff, Halogen, Alkyl oder Alkoxy steht und

R<sup>8</sup> für Alkyl steht.

15. Verbindungen der Formel (V)

in welcher

X, Y und Z die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen haben und

Hal für Chlor oder Brom steht.

16. Verbindungen der Formel (XXXV)

in welcher

X, Y und Z die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen haben.

17. Verbindungen der Formel (VI)

 $Y = \begin{array}{c} X \\ CO_2R^8 \\ CO_2R^8 \end{array}$  (VI)

in welcher

X, Y und Z die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen haben und

R<sup>8</sup> für Alkyl steht.

- 18. Schädlingsbekämpfungsmittel und Unkrautbekämpfungsmittel, gekennzeichnet durch einen Gehalt an mindestens einer Verbindung der Formel (I) gemäß Anspruch 1.
  - 19. Verwendung von Verbindungen der Formel (I) gemäß Anspruch 1 zur Bekämpfung von Schädlingen und Unkräutern.
- Verfahren zur Bekämpfung von Schädlingen und Unkräutern, dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formel (I) gemäß Anspruch 1 auf Schädlinge und/oder ihren Lebensraum einwirken läßt oder auf Unkräuter und/oder ihren Lebensraum einwirken läßt.
  - Verfahren zur Herstellung von Schädlingsbekämpfungsmitteln und Unkrautbekämpfungsmitteln, dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der

WO 97/02243 PCT/EP96/02601

5

- 224 -

Formel (I) gemäß Anspruch 1 mit Streckmitteln und/oder oberflächenaktiven Mitteln vermischt.

22. Verwendung von Verbindungen der Formel (I) gemäß Anspruch 1 zur Herstellung von Schädlingsbekämpfungsmitteln und Unkrautbekämpfungsmitteln.

Interr nal Application No PCT/EP 96/02601

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER
1PC 6 C07D207/38 C07D307/60 C07D333/32 C07D309/32 C07D279/06 A01N43/36 A01N43/86 A01N43/08 A01N43/10 According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC **B. FIELDS SEARCHED** Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) CO7D IPC 6 Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used) C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT Category \* Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages Relevant to claim No. Х EP 0 528 156 A (BAYER) 24 February 1993 1-22 see claims X EP 0 596 298 A (BAYER) 11 May 1994 1-22 cited in the application see claims EP 0 588 137 A (BAYER) 23 March 1994 X 1-22 see claims EP 0 456 063 A (BAYER) 13 November 1991 X 1-22 cited in the application see claims EP 0 595 130 A (BAYER) 4 May 1994 X 5,6,12 Formulae I, V; reaction schedule page 8 Further documents are listed in the continuation of hox  $\mathbf{C}$ . l XI Patent family members are listed in annex. " Special categories of cited documents: "T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance เกษะกฎดก "E" earlier document but published on or after the international "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to filing date "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or involve an inventive step when the document is taken alone which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified) Y' document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such docu-ments, such combination being obvious to a person dulled "O" document reterring to an oral disclosure, use, exhibition or other means in the art. document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed "&" document member of the same patent family Date of mailing of the international search report Date of the actual completion of the international search 27. 11. 95 12 November 1996 Authorized officer Name and mailing address or the ISA European Patent Office, P.B. 5818 Patentiaan 2 VL - 2280 HV Ristwisk Tel. ( - 31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nj. Kissler, B Fax: ( - 31-70) 340-3016

Form PCT ISA 218 (second sheet) (July 1992)

1

Intern nal Application No
PCT/EP 96/02601

		PCT/EP 96/02601		
(Continu	MOON) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT			
ategory *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.		
K	WO 95 01971 A (BAYER) 19 January 1995 see claims	1-22		
X	WO 94 14785 A (BAYER) 7 July 1994 see claims	1-22		
X	WO 95 01358 A (BAYER) 12 January 1995 cited in the application see claims	1-22		
X	EP 0 613 885 A (BAYER) 7 September 1994 cited in the application see claims	1-22		

1

Form PCT ISA 218 (continuesion of tecone sheet-rilly 1992

cormation on patent family members

Intern al Application No
PCT/EP 96/02601

	•		PCI/EP	96/02601	
Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)		Publication date	
EP-A-528156	24-02-93	DE-A-	4216814	21-01-93	
	_,	AU-B-	645701	20-01-94	
		AU-A-	1959992	21 <del>-0</del> 1-93	
		JP-A-	5294953	09-11-93	
		US-A-	5262383	16-11-93	
EP-A-596298	11-05-94	DE-A-	4326909	05-05-94	
		AU-A-	2028595	10-08-95	
		AU-B-	666040	25-01-96	
		AU-A-	4754093	12-05-94	
		BR-A-	9304387	10-05-94	
		CA-A-	2109161	29-04-94	
		CN-A-	1086213	04-05-94	
		JP-A-	6263731	20-09-94	
		US-A-	5462913	31-10-95	
		ZA-A-	9307988	03-08-94	
EP-A-588137	23-03-94	DE-A-	4308451	14-04-94	
		AU-A-	4489393	17-03-94	
		BR-A-	9303748	15-03-94	
		CA-A-	2105614	11-03-94	
		CN-A-	1085554	20-04-94	
		CZ-A-	9301748	18-05-94	
		HU-A-	68668	28-07-95	
		JP-A-	6220036	09-08-94	
		NZ-A-	248594	27-01-95	
		SK-A-	97393	06-04-94	
		US-A-	5393729	28-02-95	
EP-A-456063	13-11-91	DE-A-	4107394	14-11-91	
		AU-B-	635421	18-03-93	
		AU-A-	7649191	05-12-91	
		CA-A-	2041939	11-11-91 17-08-92	
		JP-A-	4226957	02-11-93	
		US-A-	5258527 	02-11-33	
EP-A-595130	04-05-94	DE-A-	4236400	05-05-94	
		DE-D-	59303128	08-08-96	
		ES-T-	2089672	01-10-96	
		JP-A-	6220004	09-08-94	

formation on patent family members

Interr nal Application No PC1/EP 96/02601

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)		Publication date	
EP-A-595130		US-A-	5508436	16-04-96	
WO-A-9501971	19-01-95	DE-A-	4413669	12-01-95	
		AU-A-	7072694	06-02-95	
		BR-A-	9407006	96-98-96	
. •		EP-A-	<del>0</del> 707576	24-04-96	
		HU-A-	73746	30-09-96	
WO-A-9414785	07-07-94	DE-A-	4243818	30-06-94	
		AU-A-	5698894	19-07-94	
		EP-A-	9675882	11-10-95	
		JP-T-	8505842	25-06-96	
		US-A-	5565450	15-10-96	
WO-A-9501358	12-01-95	DE-A-	4415334	12-01-95	
		AU-A-	7186494	24-01-95	
		BR-A-	9407046	13-08-96	
		CN-A-	1126475	10-07-96	
	•	EP-A-	0706527	17-04-96	
EP-A-613885	07-09-94	DE-A-	4306257	08-09-94	
		BR-A-	9400755	01-11-94	
		JP-A-	6256307	13-09-94	
		US-A-	5567671	22-10-96	

nales Aktenzeichen Interr

PC7/EP 96/02601 A. KLASSIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES I PK 6 C07D207/38 C07D307/60 C07D333/32 C07D279/06 C07D309/32 A01N43/36 A01N43/10 A01N43/86 A01N43/08 Nach der Internationalen Patentidassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK B. RECHERCHIERTE GEBIETE Recherchierter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole) IPK 6 CO7D Recherchierte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gebiete fallen Während der internationalen Recherche konnultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe) C. ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN Betr. Anspruch Nr. Kategorie\* Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile 1-22 X EP 0 528 156 A (BAYER) 24.Februar 1993 siehe Ansprüche 1-22 EP 0 596 298 A (BAYER) 11.Mai 1994 X in der Anmeldung erwähnt siehe Ansprüche 1-22 EP 0 588 137 A (BAYER) 23.März 1994 X siehe Ansprüche 1-22 EP 0 456 063 A (BAYER) 13.November 1991 in der Anmeldung erwähnt siehe Ansprüche EP 0 595 130 A (BAYER) 4.Mai 1994 5.6.12 X Formeln I, V; Reaktionsschema Seite 8 -/--Siehe Anhang Patentfamilie X Westere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu X T Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der \* Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist Anmeidung nicht kollidiert, sondem nur zum Verstandnis der der Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegen Theone angegeben ist "E" älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veroffentlicht worden ist "X" Veröffentlichung von besonderer Bedeutung, die beanspruchte Erfindt kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfindenscher Tätigkeit beruhend betrachtet werden 'L' Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritateanspruch zweifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden. Veröffendichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindur kann nicht als auf erfinderischer Tätigkeit berühend betrachtet werden, wenn die Veröffendichung mit aner oder mehreren anderen Veröffendichung mit open oder mehreren anderen Veröffendichungen dieser Kategone in Verbundung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann naheliegend ist soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausge(ultrt) 'O' Veroffentlichung, die sich auf eine mundliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht

'P' Veroffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beansprüchten Prioritätsdatum veroffentlicht worden ist Absendedatum des internationalen Recherchenberichts Datum des Abschlusses der internationalen Recherche 27. 11. 96 12.November 1996 Name und Postanschrift der Internationale Recherchenbehorde Bevoltmachtigter Bediensteter Europaisches Patentami, P.B. 5818 Patentiaan 2

mblatt PCT ISA 218 (Blatt 2) (Juli 1992)

Td. (+ 31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl. Fax: (+ 31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl.

1

Kissler, B

Interr nales Aktenzeichen
PCT/EP 96/02601

		PC1/EP 90/02001		
	ng) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN			
Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht ko	nmenden Teile	Betr. Anspruch Nr.	
Х	WO 95 01971 A (BAYER) 19.Januar 1995 siehe Ansprüche		1-22	
X	WO 94 14785 A (BAYER) 7.Juli 1994 siehe Ansprüche		1-22	
X	WO 95 01358 A (BAYER) 12.Januar 1995 in der Anmeldung erwähnt siehe Ansprüche		1-22	
X	EP 0 613 885 A (BAYER) 7.September 1994 in der Anmeldung erwähnt siehe Ansprüche	·	1-22	
	·			

Angaben zu Veröffentlichu 🛒 🕰 die zur selben Patentfamilie gehören

Interr nales Aktenzerchen
PCT / EP 96/02601

		PCT/EP 96/02601		
Im Recherchenbericht ageführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung	
EP-A-528156	24-02-93	DE-A- 4216814 AU-B- 645701 AU-A- 1959992 JP-A- 5294953 US-A- 5262383	20-01-94 21-01-93 09-11-93	
EP-A-596298	11-05-94	DE-A- 4326909 AU-A- 2028595 AU-B- 666040 AU-A- 4754093 BR-A- 9304387 CA-A- 2109161 CN-A- 1086213 JP-A- 6263731 US-A- 5462913 ZA-A- 9307988	10-08-95 25-01-96 12-05-94 10-05-94 29-04-94 04-05-94 20-09-94 31-10-95	
EP-A-588137	23-03-94	DE-A- 4308451 AU-A- 4489393 BR-A- 9303748 CA-A- 2105614 CN-A- 1085554 CZ-A- 9301748 HU-A- 68668 JP-A- 6220036 NZ-A- 248594 SK-A- 97393 US-A- 5393729	17-03-94 15-03-94 11-03-94 20-04-94 18-05-94 28-07-95 09-08-94 27-01-95 06-04-94	
EP-A-456063	13-11-91	DE-A- 4107394 AU-B- 635421 AU-A- 7649191 CA-A- 2041939 JP-A- 4226957 US-A- 5258527	18-03-93 05-12-91 11-11-91 17-08-92	
EP-A-595130	04-05-94	DE-A- 4236400 DE-D- 59303128 ES-T- 2089672 JP-A- 6220004	08-08-96 01-10-96	

Angaben zu Veröffentlicht. 🚬 👆 die zur selben Patentfamilie gehören

Intern nales Aktenzeichen
PC1/EP 96/02601

<del></del>				
Im Recherchenbericht ngeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie		Datum der Veröffentlichung
EP-A-595130		US-A-	5508436	16-04-96
WO-A-9501971	19-01-95	AU-A- 7 BR-A- 9	4413669 7072694 9407006 9707576 73746	12-01-95 06-02-95 06-08-96 24-04-96 30-09-96
WO-A-9414785	07-07-94	AU-A- 5 EP-A- 6 JP-T- 8	4243818 5698894 9675882 3505842 5565450	30-06-94 19-07-94 11-10-95 25-06-96 15-10-96
WO-A-9501358	12-01-95	AU-A- 7 BR-A- 9 CN-A- 1	1415334 7186494 9407046 1126475 9706527	12-01-95 24-01-95 13-08-96 10-07-96 17-04-96
EP-A-613885	07-09-94	BR-A- 9	1306257 9400755 5256307 5567671	08-09-94 01-11-94 13-09-94 22-10-96